



(51) Internationale Patentklassifikation <sup>6</sup> : <b>C07D 413/10, A01N 43/72, C07D 498/10, 417/10, 261/04, 291/04, 273/00, 263/10, 261/20, 277/10, 277/34, 403/10, 419/10 // (C07D 498/10, 311:00, 261:00)</b>		A1	(11) Internationale Veröffentlichungsnummer: <b>WO 98/31681</b>
(21) Internationales Aktenzeichen: PCT/EP98/00069		(43) Internationales Veröffentlichungsdatum: 23. Juli 1998 (23.07.98)	
(22) Internationales Anmeldedatum: 8. Januar 1998 (08.01.98)			
(30) Prioritätsdaten: 197 01 446.1 17. Januar 1997 (17.01.97) DE			
(71) Anmelder (für alle Bestimmungsstaaten ausser US): BASF AKTIENGESELLSCHAFT [DE/DE]; D-67056 Ludwigshafen (DE).		(74) Gemeinsamer Vertreter: BASF AKTIENGESELLSCHAFT; D-67056 Ludwigshafen (DE).	
(72) Erfinder; und (75) Erfinder/Anmelder (nur für US): VON DEYN, Wolfgang [DE/DE]; An der Bleiche 24, D-67435 Neustadt (DE). HILL, Regina, Luise [DE/DE]; Ziegelofenweg 40, D-67346 Speyer (DE). KARDORFF, Uwe [DE/DE]; D 3.4, D-68159 Mannheim (DE). BAUMANN, Ernst [DE/DE]; Falkenstrasse 6a, D-67373 Dudenhofen (DE). ENGEL, Stefan [DE/DE]; Friedrich-Ebert-Strasse 13, D-65510 Idstein (DE). MAYER, Guido [DE/DE]; Gutleuthausstrasse 8, D-67433 Neustadt (DE). WITSCHSEL, Matthias [DE/DE]; Wittelsbachstrasse 81, D-67061 Ludwigshafen (DE). RACK, Michael [DE/DE]; Sandwingert 67, D-69123 Heidelberg (DE). GÖTZ, Norbert [DE/DE]; Schöfferstrasse		(81) Bestimmungsstaaten: AL, AU, AZ, BG, BR, BY, CA, CN, CZ, EE, GE, HU, ID, IL, JP, KG, KR, KZ, LT, LV, MX, NO, NZ, PL, RO, RU, SG, SI, SK, TJ, TM, TR, UA, US, UZ, VN, eurasisches Patent (AM, AZ, BY, KG, KZ, MD, RU, TJ, TM), europäisches Patent (AT, BE, CH, DE, DK, ES, FI, FR, GB, GR, IE, IT, LU, MC, NL, PT, SE).	
		Veröffentlicht Mit internationalem Recherchenbericht. Vor Ablauf der für Änderungen der Ansprüche zugelassenen Frist. Veröffentlichung wird wiederholt falls Änderungen eintreffen.	

(54) Title: 3-HETEROCYCLYL-SUBSTITUTED BENZOYL DERIVATIVES

(54) Bezeichnung: 3-HETEROXYCYLYL-SUBSTITUIERTE BENZOYLDERIVATE

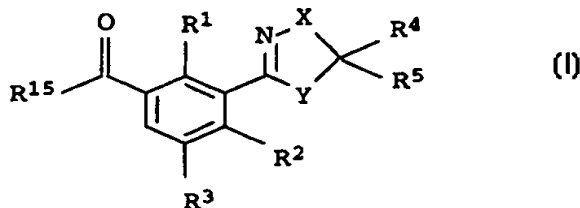
## (57) Abstract

The invention concerns benzoyl derivatives of formula (I) in which the variables have the following meanings: R<sup>1</sup>, R<sup>2</sup>: hydrogen, nitro, halogen, cyano, alkyl, alkyl halide, alkoxy, alkoxy halide, alkylthio, alkylthio halide, alkylsulphinyl, alkylsulphinyl halide, alkylsulphonyl, or C<sub>1</sub>-C<sub>6</sub> alkylsulphonyl halide; R<sup>3</sup>: hydrogen,

halogen or alkyl; R<sup>4</sup>, R<sup>5</sup>: hydrogen, halogen, cyano, nitro, alkyl, alkoxy, alkylthio, dialkylamino, phenyl or carbonyl, wherein the six last-mentioned groups can be substituted; X: O, S, NR<sup>9</sup>, CO or CR<sup>10</sup>R<sup>11</sup>; Y: O, S, NR<sup>12</sup>, CO or CR<sup>13</sup>R<sup>14</sup>; R<sup>15</sup>: optionally substituted pyrazole which is bonded in position 4 and carries a hydroxy or sulphonyloxy group in position 5. The invention also concerns: the salts of these 3-heterocyclyl-substituted benzoyl derivatives which can be used for agricultural purposes; processes and intermediate products for preparing these substances; agents containing them; and the use as herbicides of these derivatives or agents containing them.

## (57) Zusammenfassung

Die Erfindung betrifft Benzoylderivate der Formel (I), in der die Variablen folgende Bedeutungen haben: R<sup>1</sup>, R<sup>2</sup> Wasserstoff, Nitro, Halogen, Cyano, Alkyl, Halogenalkyl, Alkoxy, Halogenalkoxy, Alkylthio, Halogenalkylthio, Alkylsulfinyl, Halogenalkylsulfinyl, Alkylsulfonyl oder C<sub>1</sub>-C<sub>6</sub>-Halogenalkylsulfonyl; R<sup>3</sup> Wasserstoff, Halogen oder Alkyl; R<sup>4</sup>, R<sup>5</sup> Wasserstoff, Halogen, Cyano, Nitro, Alkyl, Alkoxy, Alkylthio, Dialkylamino, Phenyl oder Carbonyl, wobei die 6 letztgenannten Reste substituiert sein können; X O, S, NR<sup>9</sup>, CO oder CR<sup>10</sup>R<sup>11</sup>; Y O, S, NR<sup>12</sup>, CO oder CR<sup>13</sup>R<sup>14</sup>; R<sup>15</sup> gegebenenfalls substituiertes in 4-Stellung verknüpftes Pyrazol, das in 5-Stellung einen Hydroxy- oder Sulfonyloxy-Rest trägt; sowie deren landwirtschaftlich brauchbaren Salze; Verfahren und Zwischenprodukte zur Herstellung der 3-Heterocyclyl-substituierten Benzoylderivate; Mittel, welche diese enthalten; sowie die Verwendung dieser Derivate oder diese enthaltenden Mittel zur Bekämpfung unerwünschter Pflanzen.



# **LEDIGLICH ZUR INFORMATION**

Codes zur Identifizierung von PCT-Vertragsstaaten auf den Kopfbögen der Schriften, die internationale Anmeldungen gemäss dem PCT veröffentlichen.

AL	Albanien	ES	Spanien	LS	Lesotho	SI	Slowenien
AM	Armenien	FI	Finnland	LT	Litauen	SK	Slowakei
AT	Österreich	FR	Frankreich	LU	Luxemburg	SN	Senegal
AU	Australien	GA	Gabun	LV	Lettland	SZ	Swasiland
AZ	Aserbajdschan	GB	Verinigtes Königreich	MC	Monaco	TD	Tschad
BA	Bosnien-Herzegowina	GE	Georgien	MD	Republik Moldau	TG	Togo
BB	Barbados	GH	Ghana	MG	Madagaskar	TJ	Tadschikistan
BE	Belgien	GN	Guinea	MK	Die ehemalige jugoslawische Republik Mazedonien	TM	Turkmenistan
BF	Burkina Faso	GR	Griechenland	ML	Mali	TR	Türkei
BG	Bulgarien	HU	Ungarn	MN	Mongolei	TT	Trinidad und Tobago
BJ	Benin	IE	Irland	MR	Mauretanien	UA	Ukraine
BR	Brasilien	IL	Israel	MW	Malawi	UG	Uganda
BY	Belarus	IS	Island	MX	Mexiko	US	Vereinigte Staaten von Amerika
CA	Kanada	IT	Italien	NE	Niger	UZ	Usbekistan
CF	Zentralafrikanische Republik	JP	Japan	NL	Niederlande	VN	Vietnam
CG	Kongo	KE	Kenia	NO	Norwegen	YU	Jugoslawien
CH	Schweiz	KG	Kirgisistan	NZ	Neuseeland	ZW	Zimbabwe
CI	Côte d'Ivoire	KP	Demokratische Volksrepublik Korea	PL	Polen		
CM	Kamerun	KR	Republik Korea	PT	Portugal		
CN	China	KZ	Kasachstan	RO	Rumänien		
CU	Kuba	LC	St. Lucia	RU	Russische Föderation		
CZ	Tschechische Republik	LI	Liechtenstein	SD	Sudan		
DE	Deutschland	LK	Sri Lanka	SE	Schweden		
DK	Dänemark	LR	Liberia	SG	Singapur		
EE	Estland						

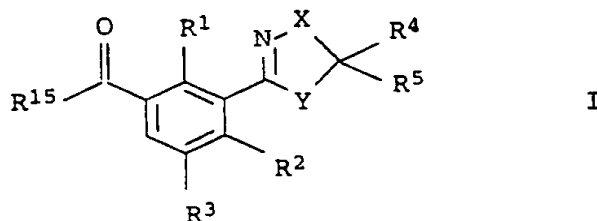
## 3-Heterocyclyl-substituierte Benzoylderivate

## Beschreibung

5

Die vorliegende Erfindung betrifft 3-Heterocyclyl-substituierte Benzoylderivate der Formel I

10



15

in der die Variablen folgende Bedeutungen haben:

- $R^1, R^2$       Wasserstoff, Nitro, Halogen, Cyano,  $C_1$ - $C_6$ -Alkyl,  $C_1$ - $C_6$ -Halogenalkyl,  $C_1$ - $C_6$ -Alkoxy,  $C_1$ - $C_6$ -Halogenalkoxy,  $C_1$ - $C_6$ -Alkylthio,  $C_1$ - $C_6$ -Halogenalkylthio,  $C_1$ - $C_6$ -Alkylsulfinyl,  $C_1$ - $C_6$ -Halogenalkylsulfinyl,  $C_1$ - $C_6$ -Alkylsulfonyl oder  $C_1$ - $C_6$ -Halogenalkylsulfonyl;
- $R^3$             Wasserstoff, Halogen oder  $C_1$ - $C_6$ -Alkyl;
- $R^4, R^5$       Wasserstoff, Halogen, Cyano, Nitro,  $C_1$ - $C_4$ -Alkyl,  $C_1$ - $C_4$ -Alkoxy- $C_1$ - $C_4$ -alkyl, Di-( $C_1$ - $C_4$ -alkoxy)- $C_1$ - $C_4$ -alkyl, Di-( $C_1$ - $C_4$ -alkyl)-amino- $C_1$ - $C_4$ -alkyl, [2,2-Di-( $C_1$ - $C_4$ -alkyl)-hydrazino-1]- $C_1$ - $C_4$ -alkyl,  $C_1$ - $C_6$ -Alkyliminoxy- $C_1$ - $C_4$ -alkyl,  $C_1$ - $C_4$ -Alkoxy- $C_1$ - $C_4$ -alkyl,  $C_1$ - $C_4$ -Alkoxy- $C_1$ - $C_4$ -alkyl,  $C_1$ - $C_4$ -Alkylthio- $C_1$ - $C_4$ -alkyl,  $C_1$ - $C_4$ -Halogenalkyl,  $C_1$ - $C_4$ -Cyanoalkyl,  $C_3$ - $C_8$ -Cycloalkyl,  $C_1$ - $C_4$ -Alkoxy,  $C_1$ - $C_4$ -Alkoxy- $C_2$ - $C_4$ -alkoxy,  $C_1$ - $C_4$ -Halogenalkoxy, Hydroxy,  $C_1$ - $C_4$ -Alkylcarbonyloxy,  $C_1$ - $C_4$ -Alkylthio,  $C_1$ - $C_4$ -Halogenalkylthio, Di-( $C_1$ - $C_4$ -alkyl)-amino,  $COR^6$ , Phenyl oder Benzyl, wobei die beiden letztgenannten Substituenten partiell oder vollständig halogeniert sein können und/oder eine bis drei der folgenden Gruppen tragen können: Nitro, Cyano,  $C_1$ - $C_4$ -Alkyl,  $C_1$ - $C_4$ -Halogenalkyl,  $C_1$ - $C_4$ -Alkoxy oder  $C_1$ - $C_4$ -Halogenalkoxy;

40

oder

- $R^4$  und  $R^5$     bilden gemeinsam eine  $C_2$ - $C_6$ -Alkandiyl-Kette, die ein- bis vierfach durch  $C_1$ - $C_4$ -Alkyl substituiert sein kann und/oder durch Sauerstoff oder einen gegebenenfalls

45

## 2

C<sub>1</sub>-C<sub>4</sub>-Alkyl substituierten Stickstoff unterbrochen sein kann;

oder

5

R<sup>4</sup> und R<sup>5</sup> bilden gemeinsam mit dem zugehörigen Kohlenstoff eine Carbonyl- oder eine Thiocarbonylgruppe;

10

R<sup>6</sup> Wasserstoff, C<sub>1</sub>-C<sub>4</sub>-Alkyl, C<sub>1</sub>-C<sub>4</sub>-Halogenalkyl, C<sub>1</sub>-C<sub>4</sub>-Alkoxy, C<sub>1</sub>-C<sub>4</sub>-Alkoxy-C<sub>2</sub>-C<sub>4</sub>-alkoxy, C<sub>1</sub>-C<sub>4</sub>-Halogenalkoxy, C<sub>3</sub>-C<sub>6</sub>-Alkenyloxy, C<sub>3</sub>-C<sub>6</sub>-Alkinyloxy oder NR<sup>7</sup>R<sup>8</sup>;

R<sup>7</sup> Wasserstoff oder C<sub>1</sub>-C<sub>4</sub>-Alkyl;

15 R<sup>8</sup>

C<sub>1</sub>-C<sub>4</sub>-Alkyl;

X O, S, NR<sup>9</sup>, CO oder CR<sup>10</sup>R<sup>11</sup>;

Y O, S, NR<sup>12</sup>, CO oder CR<sup>13</sup>R<sup>14</sup>;

20

R<sup>9</sup>, R<sup>12</sup> Wasserstoff oder C<sub>1</sub>-C<sub>4</sub>-Alkyl;

R<sup>10</sup>, R<sup>11</sup>, R<sup>13</sup>, R<sup>14</sup> Wasserstoff, C<sub>1</sub>-C<sub>4</sub>-Alkyl, C<sub>1</sub>-C<sub>4</sub>-Halogenalkyl, C<sub>1</sub>-C<sub>4</sub>-Alkoxycarbonyl, C<sub>1</sub>-C<sub>4</sub>-Halogenalkoxycarbonyl oder CONR<sup>7</sup>R<sup>8</sup>;

25

oder

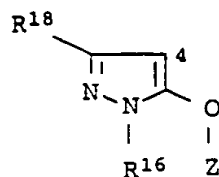
30

R<sup>4</sup> und R<sup>9</sup> oder R<sup>4</sup> und R<sup>10</sup> oder R<sup>5</sup> und R<sup>12</sup> oder R<sup>5</sup> und R<sup>13</sup> bilden gemeinsam eine C<sub>2</sub>-C<sub>6</sub>-Alkandiyl-Kette, die ein- bis vierfach durch C<sub>1</sub>-C<sub>4</sub>-Alkyl substituiert sein kann und/oder durch Sauerstoff oder einen gegebenenfalls C<sub>1</sub>-C<sub>4</sub>-Alkyl substituierten Stickstoff unterbrochen sein kann;

35

R<sup>15</sup> ein in 4-Stellung verknüpftes Pyrazol der Formel II

40



II

45

wobei

R<sup>16</sup> C<sub>1</sub>-C<sub>6</sub>-Alkyl;

- 3
- Z            H oder SO<sub>2</sub>R<sup>17</sup>;
- R<sup>17</sup>           C<sub>1</sub>-C<sub>4</sub>-Alkyl, C<sub>1</sub>-C<sub>4</sub>-Halogenalkyl, Phenyl  
 5                oder Phenyl, das partiell oder vollständig  
                   halogeniert ist und/oder eine bis drei der  
                   folgenden Gruppen trägt:  
                   Nitro, Cyano, C<sub>1</sub>-C<sub>4</sub>-Alkyl, C<sub>1</sub>-C<sub>4</sub>-Halogenalkyl,  
                   C<sub>1</sub>-C<sub>4</sub>-Alkoxy oder C<sub>1</sub>-C<sub>4</sub>-Halogenalkoxy;
- 10            R<sup>18</sup>            Wasserstoff oder C<sub>1</sub>-C<sub>6</sub>-Alkyl
- bedeuten;

wobei X und Y nicht gleichzeitig für Sauerstoff oder Schwefel  
 15 stehen;

und

mit Ausnahme von 4-[2-Chlor-3-(4,5-dihydroisoxazol-3-yl)-4-  
 20 methylsulfonyl-benzoyl]-1-ethyl-5-hydroxy-1H-pyrazol,  
 4-[2-Chlor-3-(4,5-dihydroisoxazol-3-yl)-4-methylsulfonyl-ben-  
 zoyl]-1,3-dimethyl-5-hydroxy-1H-pyrazol, 4-[2-Chlor-3-(5-cyano-  
 4,5-dihydroisoxazol-3-yl)-4-methylsulfonyl-benzoyl]-1,3-dimethyl-  
 5-hydroxy-1H-pyrazol, 4-[2-Chlor-3-(4,5-dihydrothiazol-2-yl)-4-  
 25 methylsulfonyl-benzoyl]-1,3-dimethyl-5-hydroxy-1H-pyrazol und  
 4-[2-Chlor-3-(thiazolin-4,5-dion-2-yl)-4-methylsulfonyl-ben-  
 zoyl]-1,3-dimethyl-5-hydroxy-1H-pyrazol;

sowie deren landwirtschaftlich brauchbaren Salze.  
 30

Außerdem betrifft die Erfindung Verfahren und Zwischenprodukte  
 zur Herstellung von Verbindungen der Formel I, Mittel welche  
 diese enthalten sowie die Verwendung dieser Derivate oder diese  
 enthaltende Mittel zur Schadpflanzenbekämpfung.

35 Aus der Literatur, beispielsweise aus WO 96/26206 sind  
 Pyrazol-4-yl-benzoylderivate bekannt.

Die herbiziden Eigenschaften der bisher bekannten Verbindungen  
 40 sowie die Verträglichkeiten gegenüber Kulturpflanzen können  
 jedoch nur bedingt befriedigen. Es lag daher dieser Erfindung  
 die Aufgabe zugrunde, neue, insbesondere herbizid wirksame,  
 Verbindungen mit verbesserten Eigenschaften zu finden.

45 Demgemäß wurden die 3-Heterocycl-yl-substituierten Benzoylderivate  
 der Formel I sowie deren herbizide Wirkung gefunden.

Ferner wurden herbizide Mittel gefunden, die die Verbindungen I enthalten und eine sehr gute herbizide Wirkung besitzen. Außerdem wurden Verfahren zur Herstellung dieser Mittel und Verfahren zur Bekämpfung von unerwünschtem Pflanzenwuchs mit den Verbindungen I gefunden.

Die Verbindungen der Formel I können je nach Substitutionsmuster ein oder mehrere Chiralitätszentren enthalten und liegen dann als Enantiomeren oder Diastereomerengemische vor. Gegenstand der Erfindung sind sowohl die reinen Enantiomeren oder Diastereomeren als auch deren Gemische.

Die Verbindungen der Formel I können auch in Form ihrer landwirtschaftlich brauchbaren Salze vorliegen, wobei es auf die Art des Salzes in der Regel nicht ankommt. Im allgemeinen kommen die Salze derjenigen Kationen oder die Säureadditionssalze derjenigen Säuren in Betracht, deren Kationen, beziehungsweise Anionen, die herbizide Wirkung der Verbindungen I nicht negativ beeinträchtigen.

Es kommen als Kationen, insbesondere Ionen der Alkalimetalle, vorzugsweise Lithium, Natrium und Kalium, der Erdalkalimetalle, vorzugsweise Calcium und Magnesium, und der Übergangsmetalle, vorzugsweise Mangan, Kupfer, Zink und Eisen, sowie Ammonium, wobei hier gewünschtenfalls ein bis vier Wasserstoffatome durch C<sub>1</sub>-C<sub>4</sub>-Alkyl, Hydroxy-C<sub>1</sub>-C<sub>4</sub>-alkyl, C<sub>1</sub>-C<sub>4</sub>-Alkoxy-C<sub>1</sub>-C<sub>4</sub>-alkyl, Hydroxy-C<sub>1</sub>-C<sub>4</sub>-alkoxy-C<sub>1</sub>-C<sub>4</sub>-alkyl, Phenyl oder Benzyl ersetzt sein können, vorzugsweise Ammonium, Dimethylammonium, Diisopropylammonium, Tetramethylammonium, Tetrabutylammonium, 2-(2-Hydroxyeth-1-oxy)eth-1-ylammonium, Di(2-hydroxyeth-1-yl)ammonium, Trimethylbenzylammonium, des weiteren Phosphoniumionen, Sulfoniumionen, vorzugsweise Tri(C<sub>1</sub>-C<sub>4</sub>-alkyl)sulfonium und Sulfoxoniumionen, vorzugsweise Tri(C<sub>1</sub>-C<sub>4</sub>-alkyl)sulfoxonium, in Betracht.

Anionen von brauchbaren Säureadditionssalzen sind in erster Linie Chlorid, Bromid, Fluorid, Hydrogensulfat, Sulfat, Dihydrogenphosphat, Hydrogenphosphat, Nitrat, Hydrogencarbonat, Carbonat, Hexafluorosilikat, Hexafluorophosphat, Benzoat sowie die Anionen von C<sub>1</sub>-C<sub>4</sub>-Alkansäuren, vorzugsweise Formiat, Acetat, Propionat und Butyrat.

Die für die Substituenten R<sup>1</sup>-R<sup>18</sup> oder als Reste an Phenylringen genannten organischen Molekülteile stellen Sammelbegriffe für individuelle Aufzählungen der einzelnen Gruppenmitglieder dar. Sämtliche Kohlenwasserstoffketten, also alle Alkyl-, Halogenalkyl-, Cyanoalkyl-, Alkoxy-, Halogenalkoxy-, Alkyliminooxy-, Alkylcarbonyloxy, Alkylthio-, Halogenalkylthio-, Alkylsulfinyl-,

## 5

Halogenalkylsulfinyl-, Alkylsulfonyl-, Halogenalkylsulfonyl-, Alkoxy-carbonyl-, Halogenalkoxy-carbonyl, Alkenyloxy-, Alkinyloxy-, Dialkylamino-, Dialkylhydrazino-, Alkoxyalkyl-, Hydroxyalkoxyalkyl, Dialkoxyalkyl-, Alkylthioalkyl-, Dialkylaminoalkyl-, Dialkylhydrazinoalkyl-, Alkyliminooxyalkyl-, Alkoxy-carbonylalkyl- und Alkoxyalkoxy-Teile können geradkettig oder verzweigt sein. Sofern nicht anders angegeben tragen halogenierte Substituenten vorzugsweise ein bis fünf gleiche oder verschiedene Halogenatome. Die Bedeutung Halogen steht jeweils für Fluor, Chlor, Brom oder Iod.

10

Ferner bedeuten beispielsweise:

- 15 - C<sub>1</sub>-C<sub>4</sub>-Alkyl: sowie die Alkylteile von Di-(C<sub>1</sub>-C<sub>4</sub>-alkoxy)-C<sub>1</sub>-C<sub>4</sub>-alkyl, [2,2-Di-(C<sub>1</sub>-C<sub>4</sub>-alkyl)-hydrazino-1]-C<sub>1</sub>-C<sub>4</sub>-alkyl, C<sub>1</sub>-C<sub>6</sub>-Alkyliminooxy-C<sub>1</sub>-C<sub>4</sub>-alkyl, Hydroxy-C<sub>1</sub>-C<sub>4</sub>-alkoxy-C<sub>1</sub>-C<sub>4</sub>-alkyl und C<sub>1</sub>-C<sub>4</sub>-Alkylcarbonyloxy: z.B. Methyl, Ethyl, Propyl, 1-Methylethyl, Butyl, 1-Methylpropyl, 2-Methylpropyl und 1,1-Dimethylethyl;
- 20 - C<sub>1</sub>-C<sub>6</sub>-Alkyl: C<sub>1</sub>-C<sub>4</sub>-Alkyl, wie voranstehend genannt, sowie z.B. Pentyl, 1-Methylbutyl, 2-Methylbutyl, 3-Methylbutyl, 2,2-Dimethylpropyl, 1-Ethylpropyl, Hexyl, 1,1-Dimethylpropyl, 1,2-Dimethylpropyl, 1-Methylpentyl, 2-Methylpentyl, 3-Methylpentyl, 4-Methylpentyl, 1,1-Dimethylbutyl, 1,2-Dimethylbutyl, 25 1,3-Dimethylbutyl, 2,2-Dimethylbutyl, 2,3-Dimethylbutyl, 3,3-Dimethylbutyl, 1-Ethylbutyl, 2-Ethylbutyl, 1,1,2-Tri-methylpropyl, 1-Ethyl-1-methylpropyl und 1-Ethyl-3-methyl-propyl;
- 30 - C<sub>1</sub>-C<sub>4</sub>-Halogenalkyl: einen C<sub>1</sub>-C<sub>4</sub>-Alkylrest wie vorstehend genannt, der partiell oder vollständig durch Fluor, Chlor, Brom und/oder Iod substituiert ist, also z.B. Chlormethyl, Dichlormethyl, Trichlormethyl, Fluormethyl, Difluormethyl, Trifluormethyl, Chlorfluormethyl, Dichlorfluormethyl, Chlor-35 difluormethyl, 2-Fluorethyl, 2-Chlorethyl, 2-Bromethyl, 2-Iodethyl, 2,2-Difluorethyl, 2,2,2-Trifluorethyl, 2-Chlor-2-fluorethyl, 2-Chlor-2,2-difluorethyl, 2,2-Dichlor-2-fluorethyl, 2,2,2-Trichlorethyl, Pentafluorethyl, 2-Fluorpropyl, 3-Fluorpropyl, 2,2-Difluorpropyl, 2,3-Difluorpropyl, 2-Chlor-40 propyl, 3-Chlorpropyl, 2,3-Dichlorpropyl, 2-Brompropyl, 3-Brompropyl, 3,3,3-Trifluorpropyl, 3,3,3-Trichlorpropyl, 2,2,3,3,3-Pentafluorpropyl, Heptafluorpropyl, 1-(Fluor-methyl)-2-fluorethyl, 1-(Chlormethyl)-2-chlorethyl, 1-(Brom-methyl)-2-bromethyl, 4-Fluorbutyl, 4-Chlorbutyl, 4-Brombutyl und 45 und Nonfluorbutyl;

## 6

- C<sub>1</sub>-C<sub>6</sub>-Halogenalkyl: C<sub>1</sub>-C<sub>4</sub>-Halogenalkyl wie voranstehend genannt, sowie z.B. 5-Fluorpentyl, 5-Chlorpentyl, 5-Brompentyl, 5-Iodpentyl, Undecafluorpentyl, 6-Fluorhexyl, 6-Chlorhexyl, 6-Bromhexyl, 6-Iodhexyl und Dodecafluorhexyl;
- 5 - C<sub>1</sub>-C<sub>4</sub>-Cyanoalkyl: z.B. Cyanomethyl, 1-Cyanoeth-1-yl, 2-Cyanoeth-1-yl, 1-Cyanoprop-1-yl, 2-Cyanoprop-1-yl, 3-Cyanoprop-1-yl, 1-Cyanoprop-2-yl, 2-Cyanoprop-2-yl, 1-Cyanobut-1-yl, 2-Cyanobut-1-yl, 3-Cyanobut-1-yl, 4-Cyanobut-1-yl, 1-Cyanobut-2-yl, 2-Cyanobut-2-yl, 1-Cyanobut-3-yl, 2-Cyanobut-3-yl, 1-Cyano-2-methyl-prop-3-yl, 2-Cyano-2-methyl-prop-3-yl, 3-Cyano-2-methyl-prop-3-yl und 2-Cyanomethyl-prop-2-yl;
- 10 - C<sub>1</sub>-C<sub>4</sub>-Alkoxy: sowie die Alkoxyteile von Di-(C<sub>1</sub>-C<sub>4</sub>-alkoxy)-C<sub>1</sub>-C<sub>4</sub>-alkyl und Hydroxy-C<sub>1</sub>-C<sub>4</sub>-alkoxy-C<sub>1</sub>-C<sub>4</sub>-alkyl, z.B. Methoxy, Ethoxy, Propoxy, 1-Methylethoxy, Butoxy, 1-Methylpropoxy, 2-Methylpropoxy und 1,1-Dimethylethoxy;
- 15 - C<sub>1</sub>-C<sub>6</sub>-Alkoxy: C<sub>1</sub>-C<sub>4</sub>-Alkoxy wie voranstehend genannt, sowie z.B. Pentoxy, 1-Methylbutoxy, 2-Methylbutoxy, 3-Methoxybutoxy, 1,1-Dimethylpropoxy, 1,2-Dimethylpropoxy, 2,2-Dimethylpropoxy, 1-Ethylpropoxy, Hexoxy, 1-Methylpentoxy, 2-Methylpentoxy, 3-Methylpentoxy, 4-Methylpentoxy, 1,1-Dimethylbutoxy, 1,2-Dimethylbutoxy, 1,3-Dimethylbutoxy, 2,2-Dimethylbutoxy, 2,3-Dimethylbutoxy, 3,3-Dimethylbutoxy, 1-Ethylbutoxy, 2-Ethylbutoxy, 1,1,2-Trimethylpropoxy, 1,2,2-Trimethylpropoxy, 1-Ethyl-1-methylpropoxy und 1-Ethyl-2-methylpropoxy;
- 20 - C<sub>1</sub>-C<sub>4</sub>-Halogenalkoxy: einen C<sub>1</sub>-C<sub>4</sub>-Alkoxyrest wie voranstehend genannt, der partiell oder vollständig durch Fluor, Chlor, Brom und/oder Iod substituiert ist, also z.B. Fluormethoxy, Difluormethoxy, Trifluormethoxy, Chlordifluormethoxy, Bromdifluormethoxy, 2-Fluorethoxy, 2-Chlorethoxy, 2-Brommethoxy, 2-Iodethoxy, 2,2-Difluorethoxy, 2,2,2-Trifluorethoxy, 2-Chlor-2-fluorethoxy, 2-Chlor-2,2-difluorethoxy, 2,2-Dichlor-2-fluorethoxy, 2,2,2-Trichlorethoxy, Pentafluorethoxy, 2-Fluorpropoxy, 3-Fluorpropoxy, 2-Chlorpropoxy, 3-Chlorpropoxy, 2-Brompropoxy, 3-Brompropoxy, 2,2-Difluorpropoxy, 2,3-Difluorpropoxy, 2,3-Dichlorpropoxy, 3,3,3-Trimethylpropoxy, 3,3,3-Trichlorpropoxy, 2,2,3,3,3-Pentafluorpropoxy, Heptafluorpropoxy, 1-(Fluormethyl)-2-fluorethoxy, 1-(Chlormethyl)-2-chlorethoxy, 1-(Brommethyl)-2-bromethoxy, 4-Fluorbutoxy, 4-Chlorbutoxy, 4-Brombutoxy und Nonafluorbutoxy;
- 25 - C<sub>1</sub>-C<sub>4</sub>-Halogenalkoxy: einen C<sub>1</sub>-C<sub>4</sub>-Alkoxyrest wie voranstehend genannt, der partiell oder vollständig durch Fluor, Chlor, Brom und/oder Iod substituiert ist, also z.B. Fluormethoxy, Difluormethoxy, Trifluormethoxy, Chlordifluormethoxy, Bromdifluormethoxy, 2-Fluorethoxy, 2-Chlorethoxy, 2-Brommethoxy, 2-Iodethoxy, 2,2-Difluorethoxy, 2,2,2-Trifluorethoxy, 2-Chlor-2-fluorethoxy, 2-Chlor-2,2-difluorethoxy, 2,2-Dichlor-2-fluorethoxy, 2,2,2-Trichlorethoxy, Pentafluorethoxy, 2-Fluorpropoxy, 3-Fluorpropoxy, 2-Chlorpropoxy, 3-Chlorpropoxy, 2-Brompropoxy, 3-Brompropoxy, 2,2-Difluorpropoxy, 2,3-Difluorpropoxy, 2,3-Dichlorpropoxy, 3,3,3-Trimethylpropoxy, 3,3,3-Trichlorpropoxy, 2,2,3,3,3-Pentafluorpropoxy, Heptafluorpropoxy, 1-(Fluormethyl)-2-fluorethoxy, 1-(Chlormethyl)-2-chlorethoxy, 1-(Brommethyl)-2-bromethoxy, 4-Fluorbutoxy, 4-Chlorbutoxy, 4-Brombutoxy und Nonafluorbutoxy;
- 30 - C<sub>1</sub>-C<sub>4</sub>-Halogenalkoxy: einen C<sub>1</sub>-C<sub>4</sub>-Alkoxyrest wie voranstehend genannt, der partiell oder vollständig durch Fluor, Chlor, Brom und/oder Iod substituiert ist, also z.B. Fluormethoxy, Difluormethoxy, Trifluormethoxy, Chlordifluormethoxy, Bromdifluormethoxy, 2-Fluorethoxy, 2-Chlorethoxy, 2-Brommethoxy, 2-Iodethoxy, 2,2-Difluorethoxy, 2,2,2-Trifluorethoxy, 2-Chlor-2-fluorethoxy, 2-Chlor-2,2-difluorethoxy, 2,2-Dichlor-2-fluorethoxy, 2,2,2-Trichlorethoxy, Pentafluorethoxy, 2-Fluorpropoxy, 3-Fluorpropoxy, 2-Chlorpropoxy, 3-Chlorpropoxy, 2-Brompropoxy, 3-Brompropoxy, 2,2-Difluorpropoxy, 2,3-Difluorpropoxy, 2,3-Dichlorpropoxy, 3,3,3-Trimethylpropoxy, 3,3,3-Trichlorpropoxy, 2,2,3,3,3-Pentafluorpropoxy, Heptafluorpropoxy, 1-(Fluormethyl)-2-fluorethoxy, 1-(Chlormethyl)-2-chlorethoxy, 1-(Brommethyl)-2-bromethoxy, 4-Fluorbutoxy, 4-Chlorbutoxy, 4-Brombutoxy und Nonafluorbutoxy;
- 35 - C<sub>1</sub>-C<sub>4</sub>-Halogenalkoxy: einen C<sub>1</sub>-C<sub>4</sub>-Alkoxyrest wie voranstehend genannt, der partiell oder vollständig durch Fluor, Chlor, Brom und/oder Iod substituiert ist, also z.B. Fluormethoxy, Difluormethoxy, Trifluormethoxy, Chlordifluormethoxy, Bromdifluormethoxy, 2-Fluorethoxy, 2-Chlorethoxy, 2-Brommethoxy, 2-Iodethoxy, 2,2-Difluorethoxy, 2,2,2-Trifluorethoxy, 2-Chlor-2-fluorethoxy, 2-Chlor-2,2-difluorethoxy, 2,2-Dichlor-2-fluorethoxy, 2,2,2-Trichlorethoxy, Pentafluorethoxy, 2-Fluorpropoxy, 3-Fluorpropoxy, 2-Chlorpropoxy, 3-Chlorpropoxy, 2-Brompropoxy, 3-Brompropoxy, 2,2-Difluorpropoxy, 2,3-Difluorpropoxy, 2,3-Dichlorpropoxy, 3,3,3-Trimethylpropoxy, 3,3,3-Trichlorpropoxy, 2,2,3,3,3-Pentafluorpropoxy, Heptafluorpropoxy, 1-(Fluormethyl)-2-fluorethoxy, 1-(Chlormethyl)-2-chlorethoxy, 1-(Brommethyl)-2-bromethoxy, 4-Fluorbutoxy, 4-Chlorbutoxy, 4-Brombutoxy und Nonafluorbutoxy;
- 40 - C<sub>1</sub>-C<sub>4</sub>-Halogenalkoxy: einen C<sub>1</sub>-C<sub>4</sub>-Alkoxyrest wie voranstehend genannt, der partiell oder vollständig durch Fluor, Chlor, Brom und/oder Iod substituiert ist, also z.B. Fluormethoxy, Difluormethoxy, Trifluormethoxy, Chlordifluormethoxy, Bromdifluormethoxy, 2-Fluorethoxy, 2-Chlorethoxy, 2-Brommethoxy, 2-Iodethoxy, 2,2-Difluorethoxy, 2,2,2-Trifluorethoxy, 2-Chlor-2-fluorethoxy, 2-Chlor-2,2-difluorethoxy, 2,2-Dichlor-2-fluorethoxy, 2,2,2-Trichlorethoxy, Pentafluorethoxy, 2-Fluorpropoxy, 3-Fluorpropoxy, 2-Chlorpropoxy, 3-Chlorpropoxy, 2-Brompropoxy, 3-Brompropoxy, 2,2-Difluorpropoxy, 2,3-Difluorpropoxy, 2,3-Dichlorpropoxy, 3,3,3-Trimethylpropoxy, 3,3,3-Trichlorpropoxy, 2,2,3,3,3-Pentafluorpropoxy, Heptafluorpropoxy, 1-(Fluormethyl)-2-fluorethoxy, 1-(Chlormethyl)-2-chlorethoxy, 1-(Brommethyl)-2-bromethoxy, 4-Fluorbutoxy, 4-Chlorbutoxy, 4-Brombutoxy und Nonafluorbutoxy;
- 45 - C<sub>1</sub>-C<sub>4</sub>-Halogenalkoxy: einen C<sub>1</sub>-C<sub>4</sub>-Alkoxyrest wie voranstehend genannt, der partiell oder vollständig durch Fluor, Chlor, Brom und/oder Iod substituiert ist, also z.B. Fluormethoxy, Difluormethoxy, Trifluormethoxy, Chlordifluormethoxy, Bromdifluormethoxy, 2-Fluorethoxy, 2-Chlorethoxy, 2-Brommethoxy, 2-Iodethoxy, 2,2-Difluorethoxy, 2,2,2-Trifluorethoxy, 2-Chlor-2-fluorethoxy, 2-Chlor-2,2-difluorethoxy, 2,2-Dichlor-2-fluorethoxy, 2,2,2-Trichlorethoxy, Pentafluorethoxy, 2-Fluorpropoxy, 3-Fluorpropoxy, 2-Chlorpropoxy, 3-Chlorpropoxy, 2-Brompropoxy, 3-Brompropoxy, 2,2-Difluorpropoxy, 2,3-Difluorpropoxy, 2,3-Dichlorpropoxy, 3,3,3-Trimethylpropoxy, 3,3,3-Trichlorpropoxy, 2,2,3,3,3-Pentafluorpropoxy, Heptafluorpropoxy, 1-(Fluormethyl)-2-fluorethoxy, 1-(Chlormethyl)-2-chlorethoxy, 1-(Brommethyl)-2-bromethoxy, 4-Fluorbutoxy, 4-Chlorbutoxy, 4-Brombutoxy und Nonafluorbutoxy;



## 7

- 5 - C<sub>1</sub>-C<sub>6</sub>-Halogenalkoxy: C<sub>1</sub>-C<sub>4</sub>-Halogenalkoxy wie voranstehend genannt, sowie z.B. 5-Fluorpentoxy, 5-Chlorpentoxy, 5-Brompentoxy, 5-Iodpentoxy, Undecafluorpentoxy, 6-Fluorhexoxy, 6-Chlorhexoxy, 6-Bromhexoxy, 6-Iodhexoxy und Dodecafluorhexoxy;
- 10 - C<sub>1</sub>-C<sub>6</sub>-Alkyliminooxy: sowie die C<sub>1</sub>-C<sub>6</sub>-Alkyliminooxyteile von C<sub>1</sub>-C<sub>6</sub>-Alkyliminooxy-C<sub>1</sub>-C<sub>4</sub>-alkyl, z.B. Methyliminooxy, Ethyliminooxy, 1-Propyliminooxy, 2-Propyliminooxy, 1-Butyliminooxy, 2-Butyliminooxy, 2-Methyl-prop-1-yliminooxy, 1-Pentyliminooxy, 2-Pentyliminooxy, 3-Pentyliminooxy, 3-Methylbut-2-yliminooxy, 2-Methyl-but-1-yliminooxy, 3-Methylbut-1-yliminooxy, 1-Hexyliminooxy, 2-Hexyliminooxy, 3-Hexyliminooxy, 2-Methyl-pent-1-yliminooxy, 3-Methyl-pent-1-yliminooxy, 4-Methyl-pent-1-yliminooxy, 2-Ethyl-but-1-yliminooxy, 3-Ethyl-but-1-yliminooxy, 2,3-Dimethyl-but-1-yliminooxy, 3-Methyl-pent-2-yliminooxy, 4-Methyl-pent-2-yliminooxy und 3,3-Dimethyl-but-2-yliminooxy;
- 20 - C<sub>1</sub>-C<sub>4</sub>-Alkylthio: z.B. Methylthio, Ethylthio, Propylthio, 1-Methylethylthio, Butylthio, 1-Methylpropylthio, 2-Methylpropylthio und 1,1-Dimethylethylthio;
- 25 - C<sub>1</sub>-C<sub>6</sub>-Alkylthio: C<sub>1</sub>-C<sub>4</sub>-Alkylthio wie voranstehend genannt, sowie z.B. Pentylthio, 1-Methylbutylthio, 2-Methylbutylthio, 3-Methylbutylthio, 2,2-Dimethylpropylthio, 1-Ethylpropylthio, Hexylthio, 1,1-Dimethylpropylthio, 1,2-Dimethylpropylthio, 1-Methylpentylthio, 2-Methylpentylthio, 3-Methylpentylthio, 4-Methylpentylthio, 1,1-Dimethylbutylthio, 1,2-Dimethylbutylthio, 1,3-Dimethylbutylthio, 2,2-Dimethylbutylthio, 2,3-Dimethylbutylthio, 3,3-Dimethylbutylthio, 1-Ethylbutylthio, 2-Ethylbutylthio, 1,1,2-Trimethylpropylthio, 1,2,2-Trimethylpropylthio, 1-Ethyl-1-methylpropylthio und 1-Ethyl-2-methylpropylthio;
- 30 - C<sub>1</sub>-C<sub>4</sub>-Halogenalkylthio: einen C<sub>1</sub>-C<sub>4</sub>-Alkylthioest wie voranstehend genannt, der partiell oder vollständig durch Fluor, Chlor, Brom und/oder Iod substituiert ist, also z.B. Fluormethylthio, Difluormethylthio, Trifluormethylthio, Chlordifluormethylthio, Bromdifluormethylthio, 2-Fluorethylthio, 2-Chlorethylthio, 2-Bromethylthio, 2-Iodethylthio, 2,2-Difluorethylthio, 2,2,2-Trifluorethylthio, 2,2,2-Trichlorethylthio, 2-Chlor-2-fluorethylthio, 2-Chlor-2,2-difluorethylthio, 2,2-Dichlor-2-fluorethylthio, Pentafluorethylthio, 2-Fluorpropylthio, 3-Fluorpropylthio, 2-Chlorpropylthio, 3-Chlorpropylthio, 2-Brompropylthio, 3-Brompropylthio, 2,2-Difluorpropylthio, 2,3-Difluorpropylthio, 2,3-Dichlor-
- 35 -
- 40 -
- 45 -

- propylthio, 3,3,3-Trifluorpropylthio, 3,3,3-Trichlorpropylthio, 2,2,3,3,3-Pentafluorpropylthio, Heptafluorpropylthio, 1-(Fluormethyl)-2-fluorethylthio, 1-(Chlormethyl)-2-chlorethylthio, 1-(Brommethyl)-2-bromethylthio, 4-Fluorbutylthio, 4-Chlorbutylthio, 4-Brombutylthio und Nonafluorbutylthio;
- 5
- C<sub>1</sub>-C<sub>6</sub>-Halogenalkylthio: C<sub>1</sub>-C<sub>4</sub>-Halogenalkylthio wie voranstehend genannt, sowie z.B. 5-Fluorpentylthio, 5-Chlorpentylthio, 5-Brompentylthio, 5-Iodpentylthio, Undecafluorpentylthio, 6-Fluorhexylthio, 6-Chlorhexylthio, 6-Bromhexylthio, 6-Iodhexylthio und Dodecafluorhexylthio;
- 10
- C<sub>1</sub>-C<sub>6</sub>-Alkylsulfinyl (C<sub>1</sub>-C<sub>6</sub>-Alkyl-S(=O)-): z.B. Methylsulfinyl, Ethylsulfinyl, Propylsulfinyl, 1-Methylethylsulfinyl, Butylsulfinyl, 1-Methylpropylsulfinyl, 2-Methylpropylsulfinyl, 1,1-Dimethylethylsulfinyl, Pentylsulfinyl, 1-Methylbutylsulfinyl, 2-Methylbutylsulfinyl, 3-Methylbutylsulfinyl, 2,2-Dimethylpropylsulfinyl, 1-Ethylpropylsulfinyl, 1,1-Dimethylpropylsulfinyl, 1,2-Dimethylpropylsulfinyl, Hexylsulfinyl, 1-Methylpentylsulfinyl, 2-Methylpentylsulfinyl, 3-Methylpentylsulfinyl, 4-Methylpentylsulfinyl, 1,1-Dimethylbutylsulfinyl, 1,2-Dimethylbutylsulfinyl, 1,3-Dimethylbutylsulfinyl, 2,2-Dimethylbutylsulfinyl, 2,3-Dimethylbutylsulfinyl, 3,3-Dimethylbutylsulfinyl, 1-Ethylbutylsulfinyl, 2-Ethylbutylsulfinyl, 1,1,2-Trimethylpropylsulfinyl, 1,2,2-Trimethylpropylsulfinyl, 1-Ethyl-1-methylpropylsulfinyl und 1-Ethyl-2-methylpropylsulfinyl;
- 15
- 20
- 25
- C<sub>1</sub>-C<sub>6</sub>-Halogenalkylsulfinyl: C<sub>1</sub>-C<sub>6</sub>-Alkylsulfinylrest wie voranstehend genannt, der partiell oder vollständig durch Fluor, Chlor, Brom und/oder Iod substituiert ist, also z.B. Fluormethylsulfinyl, Difluormethylsulfinyl, Trifluormethylsulfinyl, Chlordifluormethylsulfinyl, Bromdifluormethylsulfinyl, 2-Fluorethylsulfinyl, 2-Chlorethylsulfinyl, 2-Bromethylsulfinyl, 2-Iodethylsulfinyl, 2,2-Difluorethylsulfinyl, 2,2,2-Trifluorethylsulfinyl, 2,2,2-Trichlorethylsulfinyl, 2-Chlor-2-fluorethylsulfinyl, 2-Chlor-2,2-difluorethylsulfinyl, 2,2-Dichlor-2-fluorethylsulfinyl, Pentafluorethylsulfinyl, 2-Fluorpropylsulfinyl, 3-Fluorpropylsulfinyl, 2-Chlorpropylsulfinyl, 3-Chlorpropylsulfinyl, 2-Brompropylsulfinyl, 3-Brompropylsulfinyl, 2,2-Difluorpropylsulfinyl, 2,3-Difluorpropylsulfinyl, 2,3-Dichlorpropylsulfinyl, 3,3,3-Trifluorpropylsulfinyl, 3,3,3-Trichlorpropylsulfinyl, 2,2,3,3,3-Pentafluorpropylsulfinyl, Heptafluorpropylsulfinyl, 1-(Fluormethyl)-2-fluorethylsulfinyl, 1-(Chlormethyl)-2-chlorethylsulfinyl, 1-(Brommethyl)-2-bromethylsulfinyl, 4-Fluorbutylsulfinyl, 4-Chlorbutylsulfinyl, 4-Brombutylsulfinyl, Nonaflu-
- 30
- 35
- 40
- 45

orbutylsulfinyl, 5-Fluorpentylsulfinyl, 5-Chlorpentylsulfinyl, 5-Brompentylsulfinyl, 5-Iodpentylsulfinyl, Undecafluor-pentylsulfinyl, 6-Fluorhexylsulfinyl, 6-Chlorhexylsulfinyl, 6-Bromhexylsulfinyl, 6-Iodhexylsulfinyl und Dodecafluorhexyl-sulfinyl;

- C<sub>1</sub>-C<sub>6</sub>-Alkylsulfonyl (C<sub>1</sub>-C<sub>6</sub>-Alkyl-S(=O)<sub>2</sub>-): z.B. Methylsulfonyl, Ethylsulfonyl, Propylsulfonyl, 1-Methylethylsulfonyl, Butylsulfonyl, 1-Methylpropylsulfonyl, 2-Methylpropylsulfonyl, 1,1-Dimethylethylsulfonyl, Pentylsulfonyl, 1-Methylbutylsulfonyl, 2-Methylbutylsulfonyl, 3-Methylbutylsulfonyl, 1,1-Dimethylpropylsulfonyl, 1,2-Dimethylpropylsulfonyl, 2,2-Dimethylpropylsulfonyl, 1-Ethylpropylsulfonyl, Hexylsulfonyl, 1-Methylpentylsulfonyl, 2-Methylpentylsulfonyl, 3-Methylpentylsulfonyl, 4-Methylpentylsulfonyl, 1,1-Dimethylbutylsulfonyl, 1,2-Dimethylbutylsulfonyl, 1,3-Dimethylbutylsulfonyl, 2,2-Dimethylbutylsulfonyl, 2,3-Dimethylbutylsulfonyl, 3,3-Dimethylbutylsulfonyl, 1-Ethylbutylsulfonyl, 2-Ethylbutylsulfonyl, 1,1,2-Trimethylpropylsulfonyl, 1,2,2-Trimethylpropylsulfonyl, 1-Ethyl-1-methylpropylsulfonyl und 1-Ethyl-2-methylpropylsulfonyl;
- C<sub>1</sub>-C<sub>6</sub>-Halogenalkylsulfonyl: einen C<sub>1</sub>-C<sub>6</sub>-Alkylsulfonylrest wie voranstehend genannt, der partiell oder vollständig durch Fluor, Chlor, Brom und/oder Iod substituiert ist, also z.B. Fluormethylsulfonyl, Difluormethylsulfonyl, Trifluormethylsulfonyl, Chlordifluormethylsulfonyl, Bromdifluormethylsulfonyl, 2-Fluorethylsulfonyl, 2-Chlorethylsulfonyl, 2-Bromethylsulfonyl, 2-Iodethylsulfonyl, 2,2-Difluorethylsulfonyl, 2,2,2-Trifluorethylsulfonyl, 2-Chlor-2-fluorethylsulfonyl, 2-Chlor-2,2-difluorethylsulfonyl, 2,2-Dichlor-2-fluorethylsulfonyl, 2,2,2-Trichlorethylsulfonyl, Pentafluorethylsulfonyl, 2-Fluorpropylsulfonyl, 3-Fluorpropylsulfonyl, 2-Chlorpropylsulfonyl, 3-Chlorpropylsulfonyl, 2-Brompropylsulfonyl, 3-Brompropylsulfonyl, 2,2-Difluorpropylsulfonyl, 2,3-Difluorpropylsulfonyl, 2,3-Dichlorpropylsulfonyl, 3,3,3-Trifluorpropylsulfonyl, 3,3,3-Trichlorpropylsulfonyl, 2,2,3,3,3-Pentafluorpropylsulfonyl, Heptafluorpropylsulfonyl, 1-(Fluormethyl)-2-fluorethylsulfonyl, 1-(Chlormethyl)-2-chlorethylsulfonyl, 1-(Brommethyl)-2-bromethylsulfonyl, 4-Fluorbutylsulfonyl, 4-Chlorbutylsulfonyl, 4-Brombutylsulfonyl, Nonafluorbutylsulfonyl, 5-Fluorpentylsulfonyl, 5-Chlorpentylsulfonyl, 5-Brompentylsulfonyl, 5-Iodpentylsulfonyl, 6-Fluorhexylsulfonyl, 6-Bromhexylsulfonyl, 6-Iodhexylsulfonyl und Dodecafluorhexylsulfonyl;

## 10

- C<sub>1</sub>-C<sub>4</sub>-Alkoxycarbonyl: z.B. Methoxycarbonyl, Ethoxycarbonyl, Propoxycarbonyl, 1-Methylethoxycarbonyl, Butoxycarbonyl, 1-Methylpropoxycarbonyl, 2-Methylpropoxycarbonyl und 1,1-Dimethoxycarbonyl;
- 5
- C<sub>1</sub>-C<sub>4</sub>-Halogenalkoxycarbonyl: einen C<sub>1</sub>-C<sub>4</sub>-Alkoxycarbonylrest wie voranstehend genannt, der partiell oder vollständig durch Fluor, Chlor, Brom und/oder Iod substituiert ist, also z.B.
- 10 Fluormethoxycarbonyl, Difluormethoxycarbonyl, Trifluormethoxycarbonyl, Chlordifluormethoxycarbonyl, Bromdifluormethoxycarbonyl, 2-Fluorethoxycarbonyl, 2-Chlorethoxycarbonyl, 2-Bromethoxycarbonyl, 2-Iodethoxycarbonyl, 2,2-Difluorethoxycarbonyl, 2,2,2-Trifluorethoxycarbonyl, 2-Chlor-2-fluorethoxycarbonyl, 2-Chlor-2,2-difluorethoxycarbonyl, 2,2-Dichlor-2-fluorethoxycarbonyl, 2,2,2-Trichlorethoxycarbonyl,
- 15 Pentafluorethoxycarbonyl, 2-Fluorpropoxycarbonyl, 3-Fluorpropoxycarbonyl, 2-Chlorpropoxycarbonyl, 3-Chlorpropoxycarbonyl, 2-Brompropoxycarbonyl, 3-Brompropoxycarbonyl, 2,2-Difluorpropoxycarbonyl, 2,3-Difluorpropoxycarbonyl,
- 20 2,3-Dichlorpropoxycarbonyl, 3,3,3-Trifluorpropoxycarbonyl, 3,3,3-Trichlorpropoxycarbonyl, 2,2,3,3,3-Pentafluorpropoxycarbonyl, Heptafluorpropoxycarbonyl, 1-(Fluormethyl)-2-fluorethoxycarbonyl, 1-(Chlormethyl)-2-chlorethoxycarbonyl, 1-(Brommethyl)-2-bromethoxycarbonyl, 4-Fluorbutoxycarbonyl,
- 25 4-Chlorbutoxycarbonyl, 4-Brombutoxycarbonyl und 4-Iodbutoxycarbonyl;
- C<sub>3</sub>-C<sub>6</sub>-Alkenyloxy: z.B. Prop-1-en-1-yloxy, Prop-2-en-1-yloxy, 1-Methylethenyloxy, Buten-1-yloxy, Buten-2-yloxy, Buten-3-yloxy,
- 30 oxy, 1-Methyl-prop-1-en-1-yloxy, 2-Methyl-prop-1-en-1-yloxy, 1-Methyl-prop-2-en-1-yloxy, 2-Methyl-prop-2-en-1-yloxy, Penten-1-yloxy, Penten-2-yloxy, Penten-3-yloxy, Penten-4-yloxy, 1-Methyl-but-1-en-1-yloxy, 2-Methyl-but-1-en-1-yloxy, 3-Methyl-but-1-en-1-yloxy, 1-Methyl-but-2-en-1-yloxy,
- 35 2-Methyl-but-2-en-1-yloxy, 3-Methyl-but-2-en-1-yloxy, 1-Methyl-but-3-en-1-yloxy, 2-Methyl-but-3-en-1-yloxy, 3-Methyl-but-3-en-1-yloxy, 1,1-Dimethyl-prop-2-en-1-yloxy, 1,2-Dimethyl-prop-1-en-1-yloxy, 1,2-Dimethyl-prop-2-en-1-yloxy, 1-Ethyl-prop-1-en-2-yloxy, 1-Ethyl-prop-2-en-1-yloxy,
- 40 Hex-1-en-1-yloxy, Hex-2-en-1-yloxy, Hex-3-en-1-yloxy, Hex-4-en-1-yloxy, Hex-5-en-1-yloxy, 1-Methyl-pent-1-en-1-yloxy, 2-Methyl-pent-1-en-1-yloxy, 3-Methyl-pent-1-en-1-yloxy, 4-Methyl-pent-1-en-1-yloxy, 1-Methyl-pent-2-en-1-yloxy, 2-Methyl-pent-2-en-1-yloxy, 3-Methyl-pent-2-en-1-yloxy, 4-Methyl-pent-2-en-1-yloxy, 1-Methyl-pent-3-en-1-yloxy, 2-Methyl-pent-3-en-1-yloxy, 3-Methyl-pent-3-en-1-yloxy, 4-Methyl-pent-3-en-1-yloxy, 1-Methyl-pent-4-en-1-yloxy, 2-Methyl-
- 45

## 11

pent-4-en-1-yloxy, 3-Methyl-pent-4-en-1-yloxy, 4-Methyl-pent-4-en-1-yloxy, 1,1-Dimethyl-but-2-en-1-yloxy, 1,1-Dimethyl-but-3-en-1-yloxy, 1,2-Dimethyl-but-1-en-1-yloxy, 1,2-Dimethyl-but-2-en-1-yloxy, 1,2-Dimethyl-but-3-en-1-yloxy, 1,3-Dimethyl-but-1-en-1-yloxy, 1,3-Dimethyl-but-2-en-1-yloxy, 1,3-Dimethyl-but-3-en-1-yloxy, 2,2-Dimethyl-but-3-en-1-yloxy, 2,3-Dimethyl-but-1-en-1-yloxy, 2,3-Dimethyl-but-2-en-1-yloxy, 2,3-Dimethyl-but-3-en-1-yloxy, 3,3-Dimethyl-but-1-en-1-yloxy, 3,3-Dimethyl-but-2-en-1-yloxy, 1-Ethyl-but-1-en-1-yloxy, 1-Ethyl-but-2-en-1-yloxy, 1-Ethyl-but-3-en-1-yloxy, 2-Ethyl-but-1-en-1-yloxy, 2-Ethyl-but-2-en-1-yloxy, 2-Ethyl-but-3-en-1-yloxy, 1,1,2-Trimethyl-prop-2-en-1-yloxy, 1-Ethyl-1-methyl-prop-2-en-1-yloxy, 1-Ethyl-2-methyl-prop-1-en-1-yloxy und 1-Ethyl-2-methyl-prop-2-en-1-yloxy;

- C<sub>3</sub>-C<sub>6</sub>-Alkinyloxy: z.B. Prop-1-in-1-yloxy, Prop-2-in-1-yloxy, But-1-in-1-yloxy, But-1-in-3-yloxy, But-1-in-4-yloxy, But-2-in-1-yloxy, Pent-1-in-1-yloxy, Pent-1-in-3-yloxy, Pent-1-in-4-yloxy, Pent-1-in-5-yloxy, Pent-2-in-1-yloxy, Pent-2-in-4-yloxy, Pent-2-in-5-yloxy, 3-Methyl-but-1-in-3-yloxy, 3-Methyl-but-1-in-4-yloxy, Hex-1-in-1-yloxy, Hex-1-in-3-yloxy, Hex-1-in-4-yloxy, Hex-1-in-5-yloxy, Hex-1-in-6-yloxy, Hex-2-in-1-yloxy, Hex-2-in-4-yloxy, Hex-2-in-5-yloxy, Hex-2-in-6-yloxy, Hex-3-in-1-yloxy, Hex-3-in-2-yloxy, 3-Methylpent-1-in-1-yloxy, 3-Methylpent-1-in-3-yloxy, 3-Methylpent-1-in-4-yloxy, 3-Methylpent-1-in-5-yloxy, 4-Methylpent-1-in-1-yloxy, 4-Methylpent-2-in-4-yloxy und 4-Methylpent-2-in-5-yloxy;
- Di-(C<sub>1</sub>-C<sub>4</sub>-alkyl)-amino: z.B. N,N-Dimethylamino, N,N-Diethylamino, N,N-Dipropylamino, N,N-Di-(1-methylethyl)amino, N,N-Dibutylamino, N,N-Di-(1-methylpropyl)amino, N,N-Di-(2-methylpropyl)amino, N,N-Di-(1,1-dimethylethyl)amino, N-Ethyl-N-methylamino, N-Methyl-N-propylamino, N-Methyl-N-(1-methylethyl)amino, N-Butyl-N-methylamino, N-Methyl-N-(1-methylpropyl)amino, N-Methyl-N-(2-methylpropyl)amino, N-(1,1-Dimethylethyl)-N-methylamino, N-Ethyl-N-propylamino, N-Ethyl-N-(1-methylethyl)amino, N-Butyl-N-ethylamino, N-Ethyl-N-(1-methylpropyl)amino, N-Ethyl-N-(2-methylpropyl)amino, N-Ethyl-N-(1,1-dimethylethyl)amino, N-(1-Methylethyl)-N-propylamino, N-Butyl-N-propylamino, N-(1-Methylpropyl)-N-propylamino, N-(2-Methylpropyl)-N-propylamino, N-(1,1-Dimethylethyl)-N-propylamino, N-Butyl-N-(1-methylethyl)amino, N-(1-Methylethyl)-N-(1-methylpropyl)amino, N-(1-Methylethyl)-N-(2-methylpropyl)amino, N-(1,1-Dimethylethyl)-N-(1-methylethyl)amino, N-Butyl-N-(1-methylpropyl)amino,

## 12

N-Butyl-N-(2-methylpropyl)amino, N-Butyl-N-(1,1-dimethylethyl)amino, N-(1-Methylpropyl)-N-(2-methylpropyl)amino, N-(1,1-Dimethylethyl)-N-(1-methylpropyl)amino und N-(1,1-Dimethylethyl)-N-(2-methylpropyl)amino;

5

- [2,2-Di-(C<sub>1</sub>-C<sub>4</sub>-alkyl)-hydrazino-1], sowie die Dialkylhydrazino-Teile von [2,2-Di-(C<sub>1</sub>-C<sub>4</sub>-alkyl)-hydrazino-1]-C<sub>1</sub>-C<sub>4</sub>-alkyl: z.B. 2,2-Dimethylhydrazino-1, 2,2-Diethylhydrazino-1, 2,2-Dipropylhydrazino-1, 2,2-Di-(1-methylethyl)hydrazino-1, 2,2-Dibutylhydrazino-1, 2,2-Di-(1-methylpropyl)hydrazino-1, 2,2-Di-(2-methylpropyl)hydrazino-1, 2,2-Di-(1,1-dimethylethyl)hydrazino-1, 2-Ethyl-2-methylhydrazino-1, 2-Methyl-2-propylhydrazino-1, 2-Methyl-2-(1-methylethyl)hydrazino-1, 2-Butyl-2-methylhydrazino-1, 2-Methyl-2-(1-methylpropyl)hydrazino-1, 2-Methyl-2-(2-methylpropyl)hydrazino-1, 2-(1,1-Dimethylethyl)-2-methylhydrazino-1, 2-Ethyl-2-propylhydrazino-1, 2-Ethyl-2-(1-methylethyl)hydrazino-1, 2-Butyl-2-ethylhydrazino-1, 2-Ethyl-2-(1-methylpropyl)hydrazino-1, 2-Ethyl-2-(2-methylpropyl)hydrazino-1, 2-Ethyl-2-(1,1-dimethylethyl)hydrazino-1, 2-(1-Methylethyl)-2-propylhydrazino-1, 2-Butyl-2-propylhydrazino-1, 2-(1-Methylpropyl)-2-propylhydrazino-1, 2-(2-Methylpropyl)-2-propylhydrazino-1, 2-(1,1-Dimethylethyl)-2-propylhydrazino-1, 2-Butyl-2-(1-methylethyl)hydrazino-1, 2-(1-Methylethyl)-2-(1-methylpropyl)hydrazino-1, 2-(1-Methylethyl)-2-(2-methylpropyl)hydrazino-1, 2-(1,1-Dimethylethyl)-2-(1-methylethyl)hydrazino-1, 2-Butyl-2-(1-methylpropyl)hydrazino-1, 2-Butyl-2-(2-methylpropyl)hydrazino-1, 2-Butyl-2-(1,1-dimethylethyl)hydrazino-1, 2-(1-Methylpropyl)-2-(2-methylpropyl)hydrazino-1, 2-(1,1-Dimethylethyl)-2-(1-methylpropyl)hydrazino-1 und 2-(1,1-Dimethylethyl)-2-(2-methylpropyl)hydrazino-1;
- Di-(C<sub>1</sub>-C<sub>4</sub>-alkyl)-amino-C<sub>1</sub>-C<sub>4</sub>-alkyl: durch Di-(C<sub>1</sub>-C<sub>4</sub>-alkyl)-amino wie voranstehend genannt substituiertes C<sub>1</sub>-C<sub>4</sub>-Alkyl, also z.B. N,N-Dimethylaminomethyl, N,N-Diethylaminomethyl, N,N-Dipropylaminomethyl, N,N-Di-(1-methylethyl)aminomethyl, N,N-Dibutylaminomethyl, N,N-Di-(1-methylpropyl)aminomethyl, N,N-Di-(2-methylpropyl)aminomethyl, N,N-Di-(1,1-dimethylethyl)aminomethyl, N-Ethyl-N-methylaminomethyl, N-Methyl-N-propylaminomethyl, N-Methyl-N-(1-methylethyl)aminomethyl, N-Butyl-N-methylaminomethyl, N-Methyl-N-(1-methylpropyl)aminomethyl, N-Methyl-N-(2-methylpropyl)aminomethyl, N-(1,1-Dimethylethyl)-N-methylaminomethyl, N-Ethyl-N-propylaminomethyl, N-Ethyl-N-(1-methylethyl)aminomethyl, N-Butyl-N-ethylaminomethyl, N-Ethyl-N-(1-methylpropyl)aminomethyl, N-Ethyl-N-(2-methylpropyl)aminomethyl, N-Ethyl-N-(1,1-di-

## 13

- methylethyl)aminomethyl, N-(1-Methylethyl)-N-propylamino-  
methyl, N-Butyl-N-propylaminomethyl, N-(1-Methylpropyl)-N-  
propylaminomethyl, N-(2-Methylpropyl)-N-propylaminomethyl,  
N-(1,1-dimethylethyl)-N-propylaminomethyl, N-Butyl-N-  
5 (1-methylethyl)aminomethyl, N-(1-Methylethyl)-N-(1-methyl-  
propyl)aminomethyl, N-(1-Methylethyl)-N-(2-methyl-  
propyl)aminomethyl, N-(1,1-Dimethylethyl)-N-(1-methyl-  
ethyl)aminomethyl, N-Butyl-N-(1-methylpropyl)aminomethyl,  
N-Butyl-N-(2-methylpropyl)aminomethyl, N-Butyl-N-  
10 (1,1-dimethylethyl)aminomethyl, N-(1-Methylpro-  
pyl)-N-(2-methylpropyl)aminomethyl, N-(1,1-Dimethyl-  
ethyl)-N-(1-methylpropyl)aminomethyl, N-(1,1-Dimethyl-  
ethyl)-N-(2-methylpropyl)aminomethyl, 2-(N,N-Dimethylamino)-  
ethyl, 2-(N,N-Diethylamino)ethyl, 2-(N,N-Dipropylamino)-  
15 ethyl, 2-[N,N-Di-(1-methylethyl)amino]ethyl, 2-[N,N-Dibutyl-  
amino]ethyl, 2-[N,N-Di-(1-methylpropyl)amino]ethyl,  
2-[N,N-Di-(2-methylpropyl)amino]ethyl, 2-[N,N-Di-(1,1-  
Dimethylethyl)amino]ethyl, 2-[N-Ethyl-N-methylamino]ethyl,  
2-[N-Methyl-N-propylamino]ethyl, 2-[N-Methyl-N-(1-methyl-  
20 ethyl)amino]ethyl, 2-[N-Butyl-N-methylamino]ethyl, 2-[N-Me-  
thyl-N-(1-methylpropyl)amino]ethyl, 2-[N-Methyl-N-(2-methyl-  
propyl)amino]ethyl, 2-[N-(1,1-Dimethylethyl)-N-methyl-  
amino]ethyl, 2-[N-Ethyl-N-propylamino]ethyl, 2-[N-Ethyl-  
N-(1-methylethyl)amino]ethyl, 2-[N-Butyl-N-ethylamino]ethyl,  
25 2-[N-Ethyl-N-(1-methylpropyl)amino]ethyl, 2-[N-Ethyl-N-  
(2-methylpropyl)amino]ethyl, 2-[N-Ethyl-N-(1,1-dimethylethyl-  
amino]ethyl, 2-[N-(1-Methylethyl)-N-propylamino]ethyl,  
2-[N-Butyl-N-propylamino]ethyl, 2-[N-(1-Methylpropyl)-N-pro-  
pylamino]ethyl, 2-[N-(2-Methylpropyl)-N-propylamino]ethyl,  
30 2-[N-(1,1-Dimethylethyl)-N-propylamino]ethyl,  
2-[N-Butyl-N-(1-methyl-ethyl)amino]ethyl, 2-[N-(1-Methyl-  
ethyl)-N-(1-methylpropyl)amino]ethyl, 2-[N-(1-Methyl-  
ethyl)-N-(2-methylpropyl)amino]ethyl, 2-[N-(1,1-Dimethyl-  
ethyl)-N-(1-methylethyl)amino]ethyl, 2-[N-Butyl-N-(1-methyl-  
35 propyl)amino]ethyl, 2-[N-Butyl-N-(2-methylpropyl)amino]ethyl,  
2-[N-Butyl-N-(1,1-Dimethylethyl)amino]ethyl, 2-[N-(1-Methyl-  
propyl)-N-(2-methylpropyl)amino]ethyl, 2-[N-(1,1-Dimethyl-  
ethyl)-N-(1-methylpropyl)amino]ethyl, 2-[N-(1,1-Dimethyl-  
ethyl)-N-(2-methylpropyl)amino]ethyl, 3-(N,N-Dimethyl-  
40 amino)propyl, 3-(N,N-Diethylamino)propyl, 4-(N,N-Dimethyl-  
amino)butyl und 4-(N,N-Diethylamino)butyl;
- C<sub>1</sub>-C<sub>4</sub>-Alkoxy-C<sub>1</sub>-C<sub>4</sub>-alkyl: durch C<sub>1</sub>-C<sub>4</sub>-Alkoxy wie vorstehend  
45 genannt substituiertes C<sub>1</sub>-C<sub>4</sub>-Alkyl, also z.B. für Methoxy-  
methyl, Ethoxymethyl, Propoxymethyl, (1-Methylethoxy)methyl,  
Butoxymethyl, (1-Methylpropoxy)methyl, (2-Methyl-  
propoxy)methyl, (1,1-Dimethylethoxy)methyl, 2-(Methoxy)ethyl,

## 14

- 2-(Ethoxy)ethyl, 2-(Propoxy)ethyl, 2-(1-Methylethoxy)ethyl, 2-(Butoxy)ethyl, 2-(1-Methylpropoxy)ethyl, 2-(2-Methylpropoxy)ethyl, 2-(1,1-Dimethylethoxy)ethyl, 2-(Methoxy)-propyl, 2-(Ethoxy)propyl, 2-(Propoxy)propyl, 2-(1-Methylethoxy)propyl, 2-(Butoxy)propyl, 2-(1-Methylpropoxy)propyl, 2-(2-Methylpropoxy)propyl, 2-(1,1-Dimethylethoxy)propyl, 3-(Methoxy)propyl, 3-(Ethoxy)-propyl, 3-(Propoxy)propyl, 3-(1-Methylethoxy)propyl, 3-(Butoxy)propyl, 3-(1-Methylpropoxy)propyl, 3-(2-Methylpropoxy)propyl, 3-(1,1-Dimethylethoxy)propyl, 2-(Methoxy)-butyl, 2-(Ethoxy)butyl, 2-(Propoxy)butyl, 2-(1-Methylethoxy)butyl, 2-(Butoxy)butyl, 2-(1-Methylpropoxy)butyl, 2-(2-Methylpropoxy)butyl, 2-(1,1-Dimethylethoxy)butyl, 3-(Methoxy)butyl, 3-(Ethoxy)-butyl, 3-(Propoxy)butyl, 3-(1-Methylethoxy)butyl, 3-(Butoxy)-butyl, 3-(1-Methylpropoxy)butyl, 3-(2-Methylpropoxy)butyl, 3-(1,1-Dimethylethoxy)butyl, 4-(Methoxy)butyl, 4-(Ethoxy)butyl, 4-(Propoxy)butyl, 4-(1-Methylethoxy)butyl, 4-(Butoxy)butyl, 4-(1-Methylpropoxy)butyl, 4-(2-Methylpropoxy)butyl und 4-(1,1-Dimethylethoxy)butyl;
- 20 - C<sub>1</sub>-C<sub>4</sub>-Alkylthio-C<sub>1</sub>-C<sub>4</sub>-alkyl: durch C<sub>1</sub>-C<sub>4</sub>-Alkylthio wie vorstehend genannt substituiertes C<sub>1</sub>-C<sub>4</sub>-Alkyl, also z.B. für Methylthiomethyl, Ethylthiomethyl, Propylthiomethyl, (1-Methylethylthio)methyl, Butylthiomethyl, (1-Methylpropylthio)methyl, (2-Methylpropylthio)methyl, (1,1-Dimethylethylthio)methyl, 2-Methylthioethyl, 2-Ethylthioethyl, 2-(Propylthio)ethyl, 2-(1-Methylethylthio)ethyl, 2-(Butylthio)ethyl, 2-(1-Methylpropylthio)ethyl, 2-(2-Methylpropylthio)ethyl, 2-(1,1-Dimethylethylthio)ethyl, 2-(Methylthio)propyl, 3-(Methylthio)propyl, 2-(Ethylthio)propyl, 3-(Ethylthio)propyl, 3-(Propylthio)propyl, 3-(Butylthio)propyl, 4-(Methylthio)butyl, 4-(Ethylthio)butyl, 4-(Propylthio)butyl und 4-(Butylthio)butyl;
- 35 - C<sub>1</sub>-C<sub>4</sub>-Alkoxy-carbonyl-C<sub>1</sub>-C<sub>4</sub>-alkyl: durch C<sub>1</sub>-C<sub>4</sub>-Alkoxy-carbonyl wie vorstehend genannt substituiertes C<sub>1</sub>-C<sub>4</sub>-Alkyl, also z.B. für Methoxycarbonylmethyl, Ethoxycarbonylmethyl, Propoxycarbonylmethyl, (1-Methylethoxycarbonyl)methyl, Butoxycarbonylmethyl, (1-Methylpropoxycarbonyl)methyl, (2-Methylpropoxycarbonyl)methyl, (1,1-Dimethylethoxycarbonyl)methyl, 2-(Methoxycarbonyl)ethyl, 2-(Ethoxycarbonyl)ethyl, 2-(Propoxycarbonyl)ethyl, 2-(1-Methylethoxycarbonyl)ethyl, 2-(Butoxycarbonyl)ethyl, 2-(1-Methylpropoxycarbonyl)ethyl, 2-(2-Methylpropoxycarbonyl)ethyl, 2-(1,1-Dimethylethoxy-carbonyl)ethyl, 2-(Methoxycarbonyl)propyl, 2-(Ethoxy-carbonyl)propyl, 2-(Propoxycarbonyl)propyl, 2-(1-Methylethoxycarbonyl)propyl, 2-(Butoxycarbonyl)propyl, 2-(1-Methyl-



## 15

- propoxycarbonyl)propyl, 2-(2-Methylpropoxycarbonyl)propyl,  
 2-(1,1-Dimethylethoxycarbonyl)propyl, 3-(Methoxycarbonyl)-  
 propyl, 3-(Ethoxycarbonyl)propyl, 3-(Propoxycarbonyl)propyl,  
 3-(1-Methylethoxycarbonyl)propyl, 3-(Butoxycarbonyl)propyl,  
 5 3-(1-Methylpropoxycarbonyl)propyl, 3-(2-Methylpropoxy-  
 carbonyl)propyl, 3-(1,1-Dimethylethoxycarbonyl)propyl,  
 2-(Methoxycarbonyl)butyl, 2-(Ethoxycarbonyl)butyl, 2-(Prop-  
 oxycarbonyl)butyl, 2-(1-Methylethoxycarbonyl)butyl,  
 2-(Butoxycarbonyl)butyl, 2-(1-Methylpropoxycarbonyl)butyl,  
 10 2-(2-Methylpropoxycarbonyl)butyl, 2-(1,1-Dimethylethoxy-  
 carbonyl)butyl, 3-(Methoxycarbonyl)butyl, 3-(Ethoxy-  
 carbonyl)butyl, 3-(Propoxycarbonyl)butyl, 3-(1-Methylethoxy-  
 carbonyl)butyl, 3-(Butoxycarbonyl)butyl, 3-(1-Methylpropoxy-  
 carbonyl)butyl, 3-(2-Methylpropoxycarbonyl)butyl,  
 15 3-(1,1-Dimethylethoxycarbonyl)butyl, 4-(Methoxycarbonyl)-  
 butyl, 4-(Ethoxycarbonyl)butyl, 4-(Propoxycarbonyl)butyl,  
 4-(1-Methylethoxycarbonyl)butyl, 4-(Butoxycarbonyl)butyl,  
 4-(1-Methylpropoxy)butoxy, 4-(2-Methylpropoxy)butoxy und  
 4-(1,1-Dimethylethoxycarbonyl)butyl;  
 20
- C<sub>1</sub>-C<sub>4</sub>-Alkoxy-C<sub>2</sub>-C<sub>4</sub>-alkoxy: durch C<sub>1</sub>-C<sub>4</sub>-Alkoxy wie vorstehend  
 genannt substituiertes C<sub>2</sub>-C<sub>4</sub>-Alkoxy, also z.B. für  
 2-(Methoxy)ethoxy, 2-(Ethoxy)ethoxy, 2-(Propoxy)ethoxy,  
 2-(1-Methylethoxy)ethoxy, 2-(Butoxy)ethoxy, 2-(1-Methyl-  
 25 propoxy)ethoxy, 2-(2-Methylpropoxy)ethoxy, 2-(1,1-Dimethyl-  
 ethoxy)ethoxy, 2-(Methoxy)propoxy, 2-(Ethoxy)propoxy,  
 2-(Propoxy)propoxy, 2-(1-Methylethoxy)propoxy,  
 2-(Butoxy)propoxy, 2-(1-Methylpropoxy)propoxy, 2-(2-Methyl-  
 propoxy)propoxy, 2-(1,1-Dimethylethoxy)propoxy, 3-(Methoxy)-  
 30 propoxy, 3-(Ethoxy)propoxy, 3-(Propoxy)propoxy, 3-(1-Methyl-  
 ethoxy)propoxy, 3-(Butoxy)propoxy, 3-(1-Methyl-  
 propoxy)propoxy, 3-(2-Methylpropoxy)propoxy, 3-(1,1-Dimethyl-  
 ethoxy)propoxy, 2-(Methoxy)butoxy, 2-(Ethoxy)butoxy,  
 2-(Propoxy)butoxy, 2-(1-Methylethoxy)butoxy, 2-(Butoxy)-  
 35 butoxy, 2-(1-Methylpropoxy)butoxy, 2-(2-Methylpropoxy)butoxy,  
 2-(1,1-Dimethylethoxy)butoxy, 3-(Methoxy)butoxy, 3-(Ethoxy)-  
 butoxy, 3-(Propoxy)butoxy, 3-(1-Methylethoxy)butoxy,  
 3-(Butoxy)butoxy, 3-(1-Methylpropoxy)butoxy, 3-(2-Methyl-  
 propoxy)butoxy, 3-(1,1-Dimethylethoxy)butoxy, 4-(Methoxy)-  
 40 butoxy, 4-(Ethoxy)butoxy, 4-(Propoxy)butoxy, 4-(1-Methyl-  
 ethoxy)butoxy, 4-(Butoxy)butoxy, 4-(1-Methylpropoxy)butoxy,  
 4-(2-Methylpropoxy)butoxy und 4-(1,1-Dimethylethoxy)butoxy;
- C<sub>2</sub>-C<sub>6</sub>-Alkandiyl: z.B. Ethan-1,2-diyl, Propan-1,3-diyl,  
 45 Butan-1,4-diyl, Pentan-1,5-diyl und Hexan-1,6-diyl;

## 16

- C<sub>3</sub>-C<sub>8</sub>-Cycloalkyl: z.B. Cyclopropyl, Cyclobutyl, Cyclopentyl, Cyclohexyl, Cycloheptyl oder Cyclooctyl;

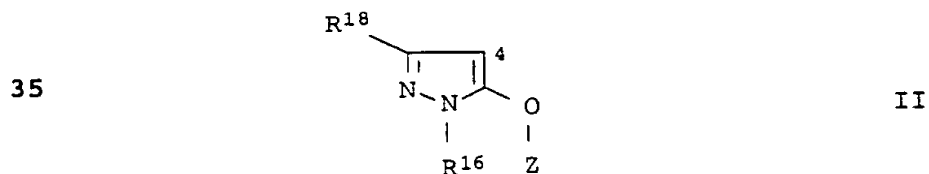
Alle Phenylringe sind vorzugsweise unsubstituiert oder tragen ein  
 5 bis drei Halogenatome und/oder eine Nitrogruppe, einen Cyanorest  
 und/oder einen oder zwei Methyl-, Trifluormethyl-, Methoxy- oder  
 Trifluormethoxysubstituenten.

Bevorzugt sind die 3-Heterocycl-yl-substituierten Benzoylderivate  
 10 der Formel I, in der die Variablen folgende Bedeutung haben:

- |    |                                   |                                                                                                                                                                                                                                                                                                                                                                                                                                                                                                                                                                             |
|----|-----------------------------------|-----------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------|
| 15 | R <sup>1</sup> , R <sup>2</sup>   | Wasserstoff, Nitro, Halogen, Cyano, C <sub>1</sub> -C <sub>6</sub> -Alkyl, C <sub>1</sub> -C <sub>6</sub> -Halogenalkyl, C <sub>1</sub> -C <sub>6</sub> -Alkoxy, C <sub>1</sub> -C <sub>6</sub> -Halogenalkoxy, C <sub>1</sub> -C <sub>6</sub> -Alkylthio, C <sub>1</sub> -C <sub>6</sub> -Halogenalkylthio, C <sub>1</sub> -C <sub>6</sub> -Alkylsulfinyl, C <sub>1</sub> -C <sub>6</sub> -Halogenalkylsulfinyl, C <sub>1</sub> -C <sub>6</sub> -Alkylsulfonyl oder C <sub>1</sub> -C <sub>6</sub> -Halogenalkylsulfonyl;                                                  |
|    | R <sup>3</sup>                    | Wasserstoff, Halogen oder C <sub>1</sub> -C <sub>6</sub> -Alkyl;                                                                                                                                                                                                                                                                                                                                                                                                                                                                                                            |
| 20 | R <sup>4</sup> , R <sup>5</sup>   | Wasserstoff, Halogen, Cyano, Nitro, C <sub>1</sub> -C <sub>4</sub> -Alkyl, C <sub>1</sub> -C <sub>4</sub> -Alkoxy-C <sub>1</sub> -C <sub>4</sub> -alkyl, Di-(C <sub>1</sub> -C <sub>4</sub> -alkoxy)-C <sub>1</sub> -C <sub>4</sub> -alkyl, Di-(C <sub>1</sub> -C <sub>4</sub> -alkyl)-amino-C <sub>1</sub> -C <sub>4</sub> -alkyl, [2,2-Di-(C <sub>1</sub> -C <sub>4</sub> -alkyl)-hydrazino-1]-C <sub>1</sub> -C <sub>4</sub> -alkyl, C <sub>1</sub> -C <sub>6</sub> -Alkyliminoxy-C <sub>1</sub> -C <sub>4</sub> -alkyl, C <sub>1</sub> -C <sub>4</sub> -Alkoxycarbonyl- |
| 25 |                                   | C <sub>1</sub> -C <sub>4</sub> -alkyl, C <sub>1</sub> -C <sub>4</sub> -Alkylthio-C <sub>1</sub> -C <sub>4</sub> -alkyl, C <sub>1</sub> -C <sub>4</sub> -Halogenalkyl, C <sub>1</sub> -C <sub>4</sub> -Cyanoalkyl, C <sub>3</sub> -C <sub>8</sub> -Cycloalkyl, C <sub>1</sub> -C <sub>4</sub> -Alkoxy, C <sub>1</sub> -C <sub>4</sub> -Alkoxy-C <sub>2</sub> -C <sub>4</sub> -alkoxy, C <sub>1</sub> -C <sub>4</sub> -Halogenalkoxy, C <sub>1</sub> -C <sub>4</sub> -Alkylthio, C <sub>1</sub> -C <sub>4</sub> -Halogenalkylthio,                                            |
| 30 |                                   | Di-(C <sub>1</sub> -C <sub>4</sub> -alkyl)-amino, COR <sup>6</sup> , Phenyl oder Benzyl, wobei die beiden letztgenannten Substituenten partiell oder vollständig halogeniert sein können und/oder eine bis drei der folgenden Gruppen tragen können:<br>Nitro, Cyano, C <sub>1</sub> -C <sub>4</sub> -Alkyl, C <sub>1</sub> -C <sub>4</sub> -Halogenalkyl, C <sub>1</sub> -C <sub>4</sub> -Alkoxy oder C <sub>1</sub> -C <sub>4</sub> -Halogenalkoxy;                                                                                                                       |
| 35 |                                   | oder                                                                                                                                                                                                                                                                                                                                                                                                                                                                                                                                                                        |
| 40 | R <sup>4</sup> und R <sup>5</sup> | bilden gemeinsam eine C <sub>2</sub> -C <sub>6</sub> -Alkandiyl-Kette, die ein- bis vierfach durch C <sub>1</sub> -C <sub>4</sub> -Alkyl substituiert sein kann und/oder durch Sauerstoff oder einen gegebenenfalls C <sub>1</sub> -C <sub>4</sub> -Alkyl substituierten Stickstoff unterbrochen sein kann;                                                                                                                                                                                                                                                                 |
| 45 |                                   | oder                                                                                                                                                                                                                                                                                                                                                                                                                                                                                                                                                                        |

## 17

- R<sup>4</sup> und R<sup>5</sup> bilden gemeinsam mit dem zugehörigen Kohlenstoff eine Carbonyl- oder eine Thiocarbonylgruppe;
- 5 R<sup>6</sup> C<sub>1</sub>-C<sub>4</sub>-Alkyl, C<sub>1</sub>-C<sub>4</sub>-Halogenalkyl, C<sub>1</sub>-C<sub>4</sub>-Alkoxy, C<sub>1</sub>-C<sub>4</sub>-Alkoxy-C<sub>2</sub>-C<sub>4</sub>-alkoxy, C<sub>1</sub>-C<sub>4</sub>-Halogenalkoxy, C<sub>3</sub>-C<sub>6</sub>-Alkenyloxy, C<sub>3</sub>-C<sub>6</sub>-Alkinyloxy oder NR<sup>7</sup>R<sup>8</sup>;
- R<sup>7</sup> Wasserstoff oder C<sub>1</sub>-C<sub>4</sub>-Alkyl;
- 10 R<sup>8</sup> C<sub>1</sub>-C<sub>4</sub>-Alkyl;
- X O, S, NR<sup>9</sup>, CO oder CR<sup>10</sup>R<sup>11</sup>;
- Y O, S, NR<sup>12</sup>, CO oder CR<sup>13</sup>R<sup>14</sup>;
- 15 R<sup>9</sup>, R<sup>12</sup> Wasserstoff oder C<sub>1</sub>-C<sub>4</sub>-Alkyl;
- R<sup>10</sup>, R<sup>11</sup>, R<sup>13</sup>, R<sup>14</sup> Wasserstoff, C<sub>1</sub>-C<sub>4</sub>-Alkyl, C<sub>1</sub>-C<sub>4</sub>-Halogenalkyl, C<sub>1</sub>-C<sub>4</sub>-Alkoxycarbonyl, C<sub>1</sub>-C<sub>4</sub>-Halogenalkoxycarbonyl oder
- 20 CONR<sup>7</sup>R<sup>8</sup>;
- oder
- R<sup>4</sup> und R<sup>9</sup> oder R<sup>4</sup> und R<sup>10</sup> oder R<sup>5</sup> und R<sup>12</sup> oder R<sup>5</sup> und R<sup>13</sup> bilden
- 25 gemeinsam eine C<sub>2</sub>-C<sub>6</sub>-Alkandiyl-Kette, die ein- bis vierfach durch C<sub>1</sub>-C<sub>4</sub>-Alkyl substituiert sein kann und/oder durch Sauerstoff oder einen gegebenenfalls C<sub>1</sub>-C<sub>4</sub>-Alkyl substituierten Stickstoff unterbrochen sein kann;
- 30 R<sup>15</sup> ein in 4-Stellung verknüpftes Pyrazol der Formel II



- 40 wobei
- R<sup>16</sup> C<sub>1</sub>-C<sub>6</sub>-Alkyl;
- Z H oder SO<sub>2</sub>R<sup>17</sup>;
- 45

## 18

R<sup>17</sup> C<sub>1</sub>-C<sub>4</sub>-Alkyl, C<sub>1</sub>-C<sub>4</sub>-Halogenalkyl, Phenyl oder Phenyl, das partiell oder vollständig halogeniert ist und/oder eine bis drei der folgenden Gruppen trägt:

5 Nitro, Cyano, C<sub>1</sub>-C<sub>4</sub>-Alkyl, C<sub>1</sub>-C<sub>4</sub>-Halogenalkyl, C<sub>1</sub>-C<sub>4</sub>-Alkoxy oder C<sub>1</sub>-C<sub>4</sub>-Halogenalkoxy;

R<sup>18</sup> Wasserstoff oder C<sub>1</sub>-C<sub>6</sub>-Alkyl

10 bedeuten;

wobei X und Y nicht gleichzeitig für Sauerstoff oder Schwefel stehen;

15 und

mit Ausnahme von 4-[2-Chlor-3-(4,5-dihydroisoxazol-3-yl)-4-methylsulfonyl-benzoyl]-1-ethyl-5-hydroxy-1H-pyrazol, 4-[2-Chlor-3-(4,5-dihydroisoxazol-3-yl)-4-methylsulfonyl-benzoyl]-1,3-dimethyl-5-hydroxy-1H-pyrazol, 4-[2-Chlor-3-(5-cyano-4,5-dihydroisoxazol-3-yl)-4-methylsulfonyl-benzoyl]-1,3-dimethyl-5-hydroxy-1H-pyrazol, 4-[2-Chlor-3-(4,5-dihydrothiazol-2-yl)-4-methylsulfonyl-benzoyl]-1,3-dimethyl-5-hydroxy-1H-pyrazol und 4-[2-Chlor-3-(thiazolin-4,5-dion-2-yl)-4-methylsulfonyl-benzoyl]-1,3-dimethyl-5-hydroxy-1H-pyrazol;

20  
25

sowie deren landwirtschaftlich brauchbaren Salze.

In Hinblick auf die Verwendung der erfindungsgemäßen Verbindungen der Formel I als Herbizide haben die Variablen vorzugsweise folgende Bedeutungen, und zwar jeweils für sich allein oder in Kombination:

30

R<sup>1</sup>, R<sup>2</sup> Nitro, Halogen, Cyano, C<sub>1</sub>-C<sub>6</sub>-Alkyl, C<sub>1</sub>-C<sub>6</sub>-Halogenalkyl, C<sub>1</sub>-C<sub>6</sub>-Alkoxy, C<sub>1</sub>-C<sub>6</sub>-Halogenalkoxy, C<sub>1</sub>-C<sub>6</sub>-Alkylthio, C<sub>1</sub>-C<sub>6</sub>-Halogenalkylthio, C<sub>1</sub>-C<sub>6</sub>-Alkylsulfinyl, C<sub>1</sub>-C<sub>6</sub>-Halogenalkylsulfinyl, C<sub>1</sub>-C<sub>6</sub>-Alkylsulfonyl oder C<sub>1</sub>-C<sub>6</sub>-Halogenalkylsulfonyl;

35

besonders bevorzugt Nitro, Halogen, wie z.B. Chlor und Brom, C<sub>1</sub>-C<sub>6</sub>-Alkyl, wie z.B. Methyl und Ethyl, C<sub>1</sub>-C<sub>6</sub>-Alkoxy, wie z.B. Methoxy und Ethoxy, C<sub>1</sub>-C<sub>6</sub>-Halogenalkyl, wie z.B. Difluormethyl und Trifluormethyl, C<sub>1</sub>-C<sub>6</sub>-Alkylthio, wie z.B. Methylthio und Ethylthio, C<sub>1</sub>-C<sub>6</sub>-Alkylsulfinyl, wie z.B. Methylsulfinyl und Ethylsulfinyl, C<sub>1</sub>-C<sub>6</sub>-Alkylsulfonyl, wie z.B. Methylsulfonyl, Ethylsulfonyl und Propylsulfonyl oder

40  
45

## 19

C<sub>1</sub>-C<sub>6</sub>-Halogenalkylsulfonyl, wie z.B. Trifluormethylsulfonyl und Pentafluorethylsulfonyl;

- R<sup>3</sup>           Wasserstoff;
- 5           R<sup>4</sup>, R<sup>5</sup>   Wasserstoff, Halogen, Cyano, Nitro, C<sub>1</sub>-C<sub>4</sub>-Alkyl, C<sub>1</sub>-C<sub>4</sub>-Alkoxy-C<sub>1</sub>-C<sub>4</sub>-alkyl, Di-(C<sub>1</sub>-C<sub>4</sub>-alkoxy)-C<sub>1</sub>-C<sub>4</sub>-alkyl, Di-(C<sub>1</sub>-C<sub>4</sub>-alkyl)-amino-C<sub>1</sub>-C<sub>4</sub>-alkyl, [2,2-Di-(C<sub>1</sub>-C<sub>4</sub>-alkyl)-hydrazino-1]-C<sub>1</sub>-C<sub>4</sub>-alkyl,
- 10           C<sub>1</sub>-C<sub>6</sub>-Alkyliminooxy-C<sub>1</sub>-C<sub>4</sub>-alkyl, C<sub>1</sub>-C<sub>4</sub>-Alkoxy-carbonyl-C<sub>1</sub>-C<sub>4</sub>-alkyl, C<sub>1</sub>-C<sub>4</sub>-Alkylthio-C<sub>1</sub>-C<sub>4</sub>-alkyl, C<sub>1</sub>-C<sub>4</sub>-Halogenalkyl, C<sub>1</sub>-C<sub>4</sub>-Cyanoalkyl, C<sub>3</sub>-C<sub>8</sub>-Cycloalkyl, C<sub>1</sub>-C<sub>4</sub>-Alkoxy, C<sub>1</sub>-C<sub>4</sub>-Alkoxy-C<sub>2</sub>-C<sub>4</sub>-alkoxy, C<sub>1</sub>-C<sub>4</sub>-Halogenalkoxy, C<sub>1</sub>-C<sub>4</sub>-Alkylthio, C<sub>1</sub>-C<sub>4</sub>-Halogenalkylthio,
- 15           Di-(C<sub>1</sub>-C<sub>4</sub>-alkyl)-amino, COR<sup>6</sup>, Phenyl oder Benzyl, wobei die beiden letztgenannten Substituenten partiell oder vollständig halogeniert sein können und/oder eine bis drei der folgenden Gruppen tragen können: Nitro, Cyano, C<sub>1</sub>-C<sub>4</sub>-Alkyl, C<sub>1</sub>-C<sub>4</sub>-Halogenalkyl,
- 20           C<sub>1</sub>-C<sub>4</sub>-Alkoxy oder C<sub>1</sub>-C<sub>4</sub>-Halogenalkoxy;
- oder
- 25           R<sup>4</sup> und R<sup>5</sup> bilden gemeinsam eine C<sub>2</sub>-C<sub>6</sub>-Alkandiy1-Kette, die ein bis vierfach durch C<sub>1</sub>-C<sub>4</sub>-Alkyl substituiert sein kann und/oder durch Sauerstoff oder einen gegebenenfalls C<sub>1</sub>-C<sub>4</sub>-Alkyl substituierten Stickstoff unterbrochen sein kann;
- 30           besonders bevorzugt steht R<sup>4</sup> für Wasserstoff, C<sub>1</sub>-C<sub>4</sub>-Alkyl, C<sub>1</sub>-C<sub>4</sub>-Halogenalkyl, C<sub>1</sub>-C<sub>4</sub>-Alkoxy-carbonyl oder CONR<sup>7</sup>R<sup>8</sup>;
- 35           besonders bevorzugt steht R<sup>5</sup> für Wasserstoff oder C<sub>1</sub>-C<sub>4</sub>-Alkyl;
- 40           oder  
besonders bevorzugt bilden R<sup>4</sup> und R<sup>5</sup> eine C<sub>2</sub>-C<sub>6</sub>-Alkandiy1-Kette, die ein bis vierfach durch C<sub>1</sub>-C<sub>4</sub>-Alkyl substituiert sein kann und/oder durch Sauerstoff oder einen gegebenenfalls C<sub>1</sub>-C<sub>4</sub>-Alkyl substituierten Stickstoff unterbrochen sein kann;
- 45           R<sup>6</sup>           C<sub>1</sub>-C<sub>4</sub>-Alkyl, C<sub>1</sub>-C<sub>4</sub>-Alkoxy oder NR<sup>7</sup>R<sup>8</sup>;
- R<sup>7</sup>           Wasserstoff oder C<sub>1</sub>-C<sub>4</sub>-Alkyl;
- R<sup>8</sup>           C<sub>1</sub>-C<sub>4</sub>-Alkyl;

## 20

- X O, S, NR<sup>9</sup>, CO oder CR<sup>10</sup>R<sup>11</sup>;
- Y O, S, NR<sup>12</sup> oder CR<sup>13</sup>R<sup>14</sup>;
- 5 R<sup>9</sup>, R<sup>12</sup> Wasserstoff oder C<sub>1</sub>-C<sub>4</sub>-Alkyl;
- R<sup>10</sup>, R<sup>11</sup>, R<sup>13</sup>, R<sup>14</sup> Wasserstoff, C<sub>1</sub>-C<sub>4</sub>-Alkyl, C<sub>1</sub>-C<sub>4</sub>-Halogenalkyl, C<sub>1</sub>-C<sub>4</sub>-Alkoxycarbonyl, C<sub>1</sub>-C<sub>4</sub>-Halogenalkoxycarbonyl oder CONR<sup>7</sup>R<sup>8</sup>;
- 10 oder
- R<sup>4</sup> und R<sup>9</sup> oder R<sup>4</sup> und R<sup>10</sup> oder R<sup>5</sup> und R<sup>12</sup> oder R<sup>5</sup> und R<sup>13</sup> bilden gemeinsam eine C<sub>2</sub>-C<sub>6</sub>-Alkandiyl-Kette, die ein- bis vierfach durch C<sub>1</sub>-C<sub>4</sub>-Alkyl substituiert sein kann und/oder durch Sauerstoff oder einen gegebenenfalls C<sub>1</sub>-C<sub>4</sub>-Alkyl substituierten Stickstoff unterbrochen sein kann;
- 15
- 20 R<sup>16</sup> C<sub>1</sub>-C<sub>6</sub>-Alkyl; besonders bevorzugt Methyl, Ethyl, Propyl, 2-Methylpropyl oder Butyl;
- Z H oder SO<sub>2</sub>R<sup>17</sup>;
- 25 R<sup>17</sup> C<sub>1</sub>-C<sub>4</sub>-Alkyl, Phenyl oder Phenyl, das partiell oder vollständig halogeniert ist und/oder eine bis drei der folgenden Gruppen trägt: Nitro, Cyano, C<sub>1</sub>-C<sub>4</sub>-Alkyl, C<sub>1</sub>-C<sub>4</sub>-Halogenalkyl, C<sub>1</sub>-C<sub>4</sub>-Alkoxy oder C<sub>1</sub>-C<sub>4</sub>-Halogenalkoxy;
- 30 R<sup>18</sup> Wasserstoff oder C<sub>1</sub>-C<sub>6</sub>-Alkyl; besonders bevorzugt Wasserstoff oder Methyl.
- 35 Folgende Ausführungsformen der 3-Heterocyclyl-substituierten Benzoylderivate der Formel I sind hervorzuheben:
1. In einer bevorzugten Ausführungsform der 3-Heterocyclyl-substituierten Benzoylderivate der Formel I steht Z für SO<sub>2</sub>R<sup>17</sup>.
- 40 - Besonders bevorzugt sind hierbei 3-Heterocyclyl-substituierte Benzoylderivate der Formel I, wobei R<sup>18</sup> für Wasserstoff steht.

## 21

- Ebenso besonders bevorzugt sind hierbei 3-Heterocyclyl-substituierte Benzoylderivate der Formel I, wobei R<sup>18</sup> für Methyl steht.
- 5           \*   Insbesondere bevorzugt sind hierbei 3-Heterocyclyl-substituierte Benzoylderivate der Formel I, wobei R<sup>17</sup> für C<sub>1</sub>-C<sub>4</sub>-Alkyl steht.
2.   In einer weiteren bevorzugten Ausführungsform der 3-Heterocyclyl-substituierten Benzoylderivate der Formel I steht Z für Wasserstoff.
- 10           -   Besonders bevorzugt sind hierbei 3-Heterocyclyl-substituierte Benzoylderivate der Formel I, wobei X für Sauerstoff und Y für CR<sup>13</sup>R<sup>14</sup> stehen.
- 15                   \*   Insbesondere bevorzugt sind hierbei 3-Heterocyclyl-substituierte Benzoylderivate der Formel I, wobei
- 20           R<sup>4</sup>   Halogen, Nitro, C<sub>1</sub>-C<sub>4</sub>-Alkyl, C<sub>1</sub>-C<sub>4</sub>-Alkoxy-C<sub>1</sub>-C<sub>4</sub>-alkyl, C<sub>1</sub>-C<sub>4</sub>-Alkoxy-carbonyl-C<sub>1</sub>-C<sub>4</sub>-alkyl, C<sub>1</sub>-C<sub>4</sub>-Alkylthio-C<sub>1</sub>-C<sub>4</sub>-alkyl, C<sub>1</sub>-C<sub>4</sub>-Halogenalkyl, C<sub>1</sub>-C<sub>4</sub>-Cyanoalkyl, C<sub>3</sub>-C<sub>8</sub>-Cycloalkyl, C<sub>1</sub>-C<sub>4</sub>-Alkoxy, C<sub>1</sub>-C<sub>4</sub>-Alkoxy-C<sub>2</sub>-C<sub>4</sub>-alkoxy, C<sub>1</sub>-C<sub>4</sub>-Halogenalkoxy, C<sub>1</sub>-C<sub>4</sub>-Alkylthio, C<sub>1</sub>-C<sub>4</sub>-Halogenalkylthio, Di-(C<sub>1</sub>-C<sub>4</sub>-alkyl)-amino, COR<sup>6</sup>, Phenyl oder Benzyl, wobei die beiden letztgenannten Substituenten partiell oder vollständig halogeniert sein können und/oder eine bis drei der folgenden Gruppen tragen können:
- 25                   Nitro, Cyano, C<sub>1</sub>-C<sub>4</sub>-Alkyl, C<sub>1</sub>-C<sub>4</sub>-Halogenalkyl, C<sub>1</sub>-C<sub>4</sub>-Alkoxy oder C<sub>1</sub>-C<sub>4</sub>-Halogenalkoxy;
- 30                   R<sup>5</sup>   Wasserstoff oder C<sub>1</sub>-C<sub>4</sub>-Alkyl;
- 35                   oder
- 40                   R<sup>4</sup>   und R<sup>5</sup> bilden gemeinsam eine C<sub>2</sub>-C<sub>6</sub>-Alkandiyl-Kette, die ein- bis vierfach durch C<sub>1</sub>-C<sub>4</sub>-Alkyl substituiert sein kann und/oder durch Sauerstoff oder einen gegebenenfalls C<sub>1</sub>-C<sub>4</sub>-Alkyl substituierten Stickstoff unterbrochen sein kann;
- 45                   oder

## 22

- 5           R<sup>5</sup> und R<sup>13</sup> bilden gemeinsam eine C<sub>2</sub>-C<sub>6</sub>-Alkandiyl-Kette, die ein- bis vierfach durch C<sub>1</sub>-C<sub>4</sub>-Alkyl substituiert sein kann und/oder durch Sauerstoff oder einen gegebenenfalls C<sub>1</sub>-C<sub>4</sub>-Alkyl substituierten Stickstoff unterbrochen sein kann;
- bedeuten.
- 10           • Außerordentlich bevorzugt sind hierbei 3-Heterocyclyl-substituierte Benzoylderivate der Formel I, wobei
- 15           R<sup>4</sup> C<sub>1</sub>-C<sub>4</sub>-Alkyl, C<sub>1</sub>-C<sub>4</sub>-Halogenalkyl, C<sub>1</sub>-C<sub>4</sub>-Alkoxy-carbonyl oder CONR<sup>7</sup>R<sup>8</sup>;
- R<sup>5</sup> Wasserstoff oder C<sub>1</sub>-C<sub>4</sub>-Alkyl;
- oder
- 20           R<sup>4</sup> und R<sup>5</sup> bilden gemeinsam eine C<sub>2</sub>-C<sub>6</sub>-Alkandiyl-Kette, die ein- bis vierfach durch C<sub>1</sub>-C<sub>4</sub>-Alkyl substituiert sein kann und/oder durch Sauerstoff oder einen gegebenenfalls C<sub>1</sub>-C<sub>4</sub>-Alkyl substituierten Stickstoff unterbrochen sein kann;
- 25           oder
- 30           R<sup>5</sup> und R<sup>13</sup> bilden gemeinsam eine C<sub>2</sub>-C<sub>6</sub>-Alkandiyl-Kette, die ein- bis vierfach durch C<sub>1</sub>-C<sub>4</sub>-Alkyl substituiert sein kann und/oder durch Sauerstoff oder einen gegebenenfalls C<sub>1</sub>-C<sub>4</sub>-Alkyl substituierten Stickstoff unterbrochen sein kann;
- 35           bedeuten.
- Besonders außerordentlich bevorzugt sind hierbei 3-Heterocyclyl-substituierte Benzoylderivate der Formel I, wobei R<sup>18</sup> für Wasserstoff steht.
- 40           \* Ebenso insbesondere bevorzugt sind hierbei auch 3-Heterocyclyl-substituierte Benzoylderivate der Formel I, wobei R<sup>4</sup> und R<sup>5</sup> für Wasserstoff stehen.
- 45           • Außerordentlich bevorzugt sind hierbei 3-Heterocyclyl-substituierte Benzoylderivate der Formel I, wobei R<sup>18</sup> für Wasserstoff steht.



## 23

Besonders außerordentlich bevorzugt sind hierbei 3-Heterocycl-yl-substituierte Benzoylderivate der Formel I, wobei

- 5 R<sup>1</sup> Nitro, C<sub>1</sub>-C<sub>6</sub>-Alkyl, wie z.B. Methyl und Ethyl, C<sub>1</sub>-C<sub>6</sub>-Alkoxy, wie z.B. Methoxy und Ethoxy, C<sub>1</sub>-C<sub>6</sub>-Halogenalkyl wie z.B. Difluor-  
methyl und Trifluormethyl, C<sub>1</sub>-C<sub>6</sub>-Alkyl-  
sulfonyl, wie z.B. Methylsulfonyl, Ethyl-  
10 sulfonyl und Propylsulfonyl oder C<sub>1</sub>-C<sub>6</sub>-Halogenalkylsulfonyl, z.B. Trifluor-  
methylsulfonyl und Pentafluorethylsulfonyl;

bedeutet.

15

Ebenso besonders außerordentlich bevorzugt sind hierbei 3-Heterocycl-yl-substituierte Benzoylderivate der Formel I, wobei

20

- R<sup>2</sup> Nitro, Halogen, wie z.B. Chlor und Brom, C<sub>1</sub>-C<sub>6</sub>-Alkyl, wie z.B. Methyl und Ethyl, C<sub>1</sub>-C<sub>6</sub>-Halogenalkyl, wie z.B. Difluormethyl und Trifluormethyl, C<sub>1</sub>-C<sub>6</sub>-Alkylthio wie z.B. Methylthio und Ethylthio, C<sub>1</sub>-C<sub>6</sub>-Alkyl-  
25 sulfinyl, wie z.B. Methylsulfinyl und Ethylsulfinyl, C<sub>1</sub>-C<sub>6</sub>-Alkylsulfonyl, wie z.B. Methylsulfonyl, Ethylsulfonyl und Propylsulfonyl oder C<sub>1</sub>-C<sub>6</sub>-Halogenalkylsulfonyl, wie z.B. Trifluomethylsulfonyl und Pentafluorethylsulfonyl;

30

bedeuten.

35

Ebenso besonders außerordentlich bevorzugt ist 4-[2-Chlor-3-(4,5-dihydroisoxazol-3-yl)-4-methylsulfonyl-benzoyl]-1-methyl-5-hydroxy-1H-pyrazol.

40

Ebenso besonders außerordentlich bevorzugt sind die landwirtschaftlich brauchbaren Salze von 4-[2-Chlor-3-(4,5-dihydroisoxazol-3-yl)-4-methylsulfonyl-benzoyl]-1-methyl-5-hydroxy-1H-pyrazol, insbesondere die Alkalimetallsalze, wie z.B. Lithium, Natrium und Kalium, und die Ammoniumsalze, wobei hier gewünschtenfalls ein  
45 bis vier Wasserstoffatome durch C<sub>1</sub>-C<sub>4</sub>-Alkyl, Hydroxy-C<sub>1</sub>-C<sub>4</sub>-alkyl, C<sub>1</sub>-C<sub>4</sub>-Alkoxy-C<sub>1</sub>-C<sub>4</sub>-alkyl,

## 24

Hydroxy-C<sub>1</sub>-C<sub>4</sub>-alkoxy-C<sub>1</sub>-C<sub>4</sub>-alkyl, Phenyl oder Benzyl ersetzt sein können, vorzugsweise Ammonium, Dimethylammonium, Diisopropylammonium, Tetramethylammonium, Tetrabutylammonium, 2-(2-Hydroxyeth-1-oxy)eth-1-ylammonium, Di(2-hydroxyeth-1-yl)ammonium, Trimethylbenzylammonium.

- Ebenso außerordentlich bevorzugt sind hierbei 3-Heterocycl-yl-substituierte Benzoylderivate der Formel I, wobei R<sup>18</sup> für Methyl steht.

Besonders außerordentlich bevorzugt sind hierbei 3-Heterocycl-yl-substituierte Benzoylderivate der Formel I, wobei

R<sup>1</sup> Nitro, C<sub>1</sub>-C<sub>6</sub>-Alkyl, wie z.B. Methyl und Ethyl, C<sub>1</sub>-C<sub>6</sub>-Alkoxy, wie z.B. Methoxy und Ethoxy, C<sub>1</sub>-C<sub>6</sub>-Halogenalkyl wie z.B. Difluormethyl und Trifluormethyl, C<sub>1</sub>-C<sub>6</sub>-Alkylsulfonyl, wie z.B. Methylsulfonyl, Ethylsulfonyl und Propylsulfonyl oder C<sub>1</sub>-C<sub>6</sub>-Halogenalkylsulfonyl, z.B. Trifluormethylsulfonyl und Pentafluorethylsulfonyl;

bedeutet.

Ebenso besonders außerordentlich bevorzugt sind hierbei 3-Heterocycl-yl-substituierte Benzoylderivate der Formel I, wobei

R<sup>2</sup> Nitro, Halogen, wie z.B. Chlor und Brom, C<sub>1</sub>-C<sub>6</sub>-Alkyl, wie z.B. Methyl und Ethyl, C<sub>1</sub>-C<sub>6</sub>-Halogenalkyl, wie z.B. Difluormethyl und Trifluormethyl, C<sub>1</sub>-C<sub>6</sub>-Alkylthio wie z.B. Methylthio und Ethylthio, C<sub>1</sub>-C<sub>6</sub>-Alkylsulfinyl, wie z.B. Methylsulfinyl und Ethylsulfinyl, C<sub>1</sub>-C<sub>6</sub>-Alkylsulfonyl, wie z.B. Methylsulfonyl, Ethylsulfonyl und Propylsulfonyl oder C<sub>1</sub>-C<sub>6</sub>-Halogenalkylsulfonyl, wie z.B. Trifluormethylsulfonyl und Pentafluorethylsulfonyl;

bedeutet.

## 25

- Ebenso besonders bevorzugt sind hierbei 3-Heterocyclyl-substituierte Benzoylderivate der Formel I, wobei

X für S, NR<sup>9</sup>, CO oder CR<sup>10</sup>R<sup>11</sup>;

5

oder

Y für O, S, NR<sup>12</sup> oder CO;

10

stehen.

- \* Insbesondere bevorzugt sind hierbei 3-Heterocyclyl-substituierte Benzoylderivate der Formel I, wobei R<sup>18</sup> für Wasserstoff steht.

15

- \* Ebenso insbesondere bevorzugt sind hierbei 3-Heterocyclyl-substituierte Benzoylderivate der Formel I, wobei R<sup>18</sup> für C<sub>1</sub>-C<sub>6</sub>-Alkyl bedeutet.

20

- Außerordentlich bevorzugt sind hierbei 3-Heterocyclyl-substituierte Benzoylderivate der Formel I, wobei

25

R<sup>4</sup> Halogen, Cyano, Nitro, C<sub>1</sub>-C<sub>4</sub>-Alkyl, C<sub>1</sub>-C<sub>4</sub>-Alkoxy-C<sub>1</sub>-C<sub>4</sub>-alkyl, C<sub>1</sub>-C<sub>4</sub>-Alkoxy-carbonyl-C<sub>1</sub>-C<sub>4</sub>-alkyl, C<sub>1</sub>-C<sub>4</sub>-Alkylthio-C<sub>1</sub>-C<sub>4</sub>-alkyl, C<sub>1</sub>-C<sub>4</sub>-Halogenalkyl, C<sub>1</sub>-C<sub>4</sub>-Cyanoalkyl, C<sub>3</sub>-C<sub>8</sub>-Cycloalkyl, C<sub>1</sub>-C<sub>6</sub>-Alkoxy, C<sub>1</sub>-C<sub>4</sub>-Alkoxy-C<sub>1</sub>-C<sub>4</sub>-alkoxy, C<sub>1</sub>-C<sub>4</sub>-Halogenalkoxy, C<sub>1</sub>-C<sub>4</sub>-Alkylthio, C<sub>1</sub>-C<sub>4</sub>-Halogenalkylthio, Di-(C<sub>1</sub>-C<sub>4</sub>-alkyl)-amino, COR<sup>6</sup>, Phenyl oder Benzyl, wobei die beiden letztgenannten Substituenten partiell oder vollständig halogeniert sein können und/oder eine bis drei der folgenden Gruppen tragen können: Nitro, Cyano, C<sub>1</sub>-C<sub>4</sub>-Alkyl, C<sub>1</sub>-C<sub>4</sub>-Halogenalkyl, C<sub>1</sub>-C<sub>4</sub>-Alkoxy oder C<sub>1</sub>-C<sub>4</sub>-Halogenalkoxy;

30

35

R<sup>5</sup> Wasserstoff oder C<sub>1</sub>-C<sub>4</sub>-Alkyl;

40

oder

R<sup>4</sup> und R<sup>5</sup> bilden gemeinsam eine C<sub>2</sub>-C<sub>6</sub>-Alkandiyl-Kette, die ein- bis vierfach durch C<sub>1</sub>-C<sub>4</sub>-Alkyl substituiert sein kann und/oder durch Sauerstoff oder einen gegebenenfalls

45

## 26

C<sub>1</sub>-C<sub>4</sub>-Alkyl substituierten Stickstoff unterbrochen sein kann;

oder

5

R<sup>4</sup> und R<sup>9</sup> oder R<sup>4</sup> und R<sup>10</sup> oder R<sup>5</sup> und R<sup>12</sup> oder R<sup>5</sup> und R<sup>13</sup> bilden gemeinsam eine C<sub>2</sub>-C<sub>6</sub>-Alkandiyl-Kette, die ein bis vierfach durch C<sub>1</sub>-C<sub>4</sub>-Alkyl substituiert sein kann und/oder durch Sauerstoff oder einen gegebenenfalls C<sub>1</sub>-C<sub>4</sub>-Alkyl-substituierten Stickstoff unterbrochen sein kann;

10

bedeuten.

15

- \* Ebenso insbesondere bevorzugt sind hierbei 3-Heterocyclyl-substituierte Benzoylderivate der Formel I, wobei

20

X für S, NR<sup>9</sup> oder CO

oder

y für O, NR<sup>12</sup> oder CO

25

bedeutet.

- Außerordentlich bevorzugt sind hierbei 3-Heterocyclyl-substituierte Benzoylderivate der Formel I, wobei

30

R<sup>4</sup> Halogen, Cyano, Nitro, C<sub>1</sub>-C<sub>4</sub>-Alkyl, C<sub>1</sub>-C<sub>4</sub>-Alkoxy-C<sub>1</sub>-C<sub>4</sub>-alkyl, C<sub>1</sub>-C<sub>4</sub>-Alkoxy-carbonyl-C<sub>1</sub>-C<sub>4</sub>-alkyl, C<sub>1</sub>-C<sub>4</sub>-Alkylthio-C<sub>1</sub>-C<sub>4</sub>-alkyl, C<sub>1</sub>-C<sub>4</sub>-Halogenalkyl, C<sub>1</sub>-C<sub>4</sub>-Cyanoalkyl, C<sub>3</sub>-C<sub>8</sub>-Cycloalkyl, C<sub>1</sub>-C<sub>6</sub>-Alkoxy, C<sub>1</sub>-C<sub>4</sub>-Alkoxy-C<sub>1</sub>-C<sub>4</sub>-alkoxy, C<sub>1</sub>-C<sub>4</sub>-Halogenalkoxy, C<sub>1</sub>-C<sub>4</sub>-Alkylthio, C<sub>1</sub>-C<sub>4</sub>-Halogenalkylthio, Di-(C<sub>1</sub>-C<sub>4</sub>-alkyl)-amino, COR<sup>6</sup>, Phenyl oder Benzyl, wobei die beiden letztgenannten Substituenten partiell oder vollständig halogeniert sein können und/oder eine bis drei der folgenden Gruppen tragen können: Nitro, Cyano, C<sub>1</sub>-C<sub>4</sub>-Alkyl, C<sub>1</sub>-C<sub>4</sub>-Halogenalkyl, C<sub>1</sub>-C<sub>4</sub>-Alkoxy oder C<sub>1</sub>-C<sub>4</sub>-Halogenalkoxy;

35

40

45

27

R<sup>5</sup> Wasserstoff oder C<sub>1</sub>-C<sub>4</sub>-Alkyl;

oder

5

R<sup>4</sup> und R<sup>5</sup> bilden gemeinsam eine C<sub>2</sub>-C<sub>6</sub>-Alkandiyl-Kette, die ein- bis vierfach durch C<sub>1</sub>-C<sub>4</sub>-Alkyl substituiert sein kann und/oder durch Sauerstoff oder einen gegebenenfalls C<sub>1</sub>-C<sub>4</sub>-Alkyl substituierten Stickstoff unterbrochen sein kann;

10

oder

15

R<sup>4</sup> und R<sup>9</sup> oder R<sup>4</sup> und R<sup>10</sup> oder R<sup>5</sup> und R<sup>12</sup> oder R<sup>5</sup> und R<sup>13</sup> bilden gemeinsam eine C<sub>2</sub>-C<sub>6</sub>-Alkandiyl-Kette, die ein bis vierfach durch C<sub>1</sub>-C<sub>4</sub>-Alkyl substituiert sein kann und/oder durch Sauerstoff oder einen gegebenenfalls C<sub>1</sub>-C<sub>4</sub>-Alkyl-substituierten Stickstoff unterbrochen sein kann;

20

bedeuten.

25

30

35

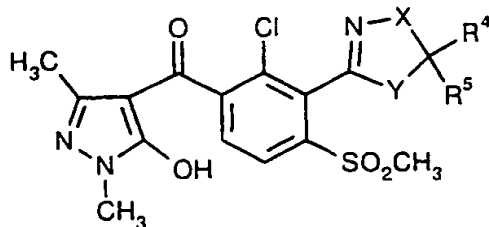
40

45

Insbesondere außerordentlich bevorzugt sind die Verbindungen Ia1 ( $\cong$  I mit  $R^1 = Cl$ ,  $R^2 = SO_2CH_3$ ,  $R^3 = H$ ,  $R^{16}$ ,  $R^{18} = CH_3$ ,  $Z=H$ ), insbesondere die Verbindungen der Tabelle 1.

5

10



Ia1

Tabelle 1

Nr.	X	R <sup>4</sup>	R <sup>5</sup>	Y
15 Ia1.1	CH <sub>2</sub>	H	CH <sub>3</sub>	O
Ia1.2	CH <sub>2</sub>	H	H	O
Ia1.3	C(CH <sub>3</sub> ) <sub>2</sub>	H	H	O
Ia1.4	CH <sub>2</sub>	H	C <sub>2</sub> H <sub>5</sub>	O
Ia1.5	CH <sub>2</sub>	CH <sub>3</sub>	CH <sub>3</sub>	O
20 Ia1.6	CH(CH <sub>3</sub> )	H	CH <sub>3</sub>	O
Ia1.7	CH(C <sub>2</sub> H <sub>5</sub> )	H	CH <sub>3</sub>	O
Ia1.8	CH[CH(CH <sub>3</sub> ) <sub>2</sub> ]	H	H	O
Ia1.9	CH <sub>2</sub>	H	CH(CH <sub>3</sub> ) <sub>2</sub>	O
Ia1.10	CH(C <sub>2</sub> H <sub>5</sub> )	H	C <sub>2</sub> H <sub>5</sub>	O
Ia1.11	-CH-(CH <sub>2</sub> ) <sub>4</sub> -		H	O
25 Ia1.12	C=O	CH <sub>3</sub>	CH <sub>3</sub>	O
Ia1.13	C=O	H	C <sub>2</sub> H <sub>5</sub>	O
Ia1.14	C=O	C <sub>2</sub> H <sub>5</sub>	C <sub>2</sub> H <sub>5</sub>	O
Ia1.15	C=O	H	H	O
Ia1.16	C=O	H	CH <sub>3</sub>	O
30 Ia1.17	CH <sub>2</sub>	H	CH <sub>3</sub>	S
Ia1.18	C(CH <sub>3</sub> ) <sub>2</sub>	H	H	S
Ia1.19	CH <sub>2</sub>	H	C <sub>2</sub> H <sub>5</sub>	S
Ia1.20	CH <sub>2</sub>	CH <sub>3</sub>	CH <sub>3</sub>	S
Ia1.21	CH(CH <sub>3</sub> )	H	CH <sub>3</sub>	S
35 Ia1.22	CH(C <sub>2</sub> H <sub>5</sub> )	H	CH <sub>3</sub>	S
Ia1.23	CH(C <sub>2</sub> H <sub>5</sub> )	H	C <sub>2</sub> H <sub>5</sub>	S
Ia1.24	-CH-(CH <sub>2</sub> ) <sub>4</sub> -		H	S
Ia1.25	CH[CH(CH <sub>3</sub> ) <sub>2</sub> ]	H	H	S
Ia1.26	CH <sub>2</sub>	H	CH(CH <sub>3</sub> ) <sub>2</sub>	S
40 Ia1.27	CH <sub>2</sub>	H	CH <sub>3</sub>	NH
Ia1.28	CH <sub>2</sub>	H	H	NH
Ia1.29	C(CH <sub>3</sub> ) <sub>2</sub>	H	H	NH
Ia1.30	CH <sub>2</sub>	H	C <sub>2</sub> H <sub>5</sub>	NH
Ia1.31	CH <sub>2</sub>	CH <sub>3</sub>	CH <sub>3</sub>	NH
45 Ia1.32	CH(CH <sub>3</sub> )	H	CH <sub>3</sub>	NH
Ia1.33	CH(C <sub>2</sub> H <sub>5</sub> )	H	CH <sub>3</sub>	NH
Ia1.34	CH(C <sub>2</sub> H <sub>5</sub> )	H	C <sub>2</sub> H <sub>5</sub>	NH

	Nr.	X	R <sup>4</sup>	R <sup>5</sup>	Y
	1a1.35	$-\text{CH}-(\text{CH}_2)_4-$		H	NH
	1a1.36	$\text{CH}[\text{CH}(\text{CH}_3)_2]$	H	H	NH
5	1a1.37	$\text{CH}_2$	H	$\text{CH}(\text{CH}_3)_2$	NH
	1a1.38	$\text{CH}_2$	H	$\text{CH}_3$	$\text{NCH}_3$
	1a1.39	$\text{CH}_2$	H	H	$\text{NCH}_3$
	1a1.40	$\text{C}(\text{CH}_3)_2$	H	H	$\text{NCH}_3$
	1a1.41	$\text{CH}_2$	H	$\text{C}_2\text{H}_5$	$\text{NCH}_3$
	1a1.42	$\text{CH}_2$	$\text{CH}_3$	$\text{CH}_3$	$\text{NCH}_3$
10	1a1.43	$\text{CH}(\text{CH}_3)$	H	$\text{CH}_3$	$\text{NCH}_3$
	1a1.44	$\text{CH}(\text{C}_2\text{H}_5)$	H	$\text{CH}_3$	$\text{NCH}_3$
	1a1.45	$\text{CH}[\text{CH}(\text{CH}_3)_2]$	H	H	$\text{NCH}_3$
	1a1.46	$\text{CH}_2$	H	$\text{CH}(\text{CH}_3)_2$	$\text{NCH}_3$
	1a1.47	$\text{CH}(\text{C}_2\text{H}_5)$	H	$\text{C}_2\text{H}_5$	$\text{NCH}_3$
15	1a1.48	$-\text{CH}-(\text{CH}_2)_4-$		H	$\text{NCH}_3$
	1a1.49	$\text{CH}_2$	H	$\text{CH}_3$	$\text{NC}_2\text{H}_5$
	1a1.50	$\text{CH}_2$	H	H	$\text{NC}_2\text{H}_5$
	1a1.51	$\text{C}(\text{CH}_3)_2$	H	H	$\text{NC}_2\text{H}_5$
	1a1.52	$\text{CH}_2$	H	$\text{C}_2\text{H}_5$	$\text{NC}_2\text{H}_5$
20	1a1.53	$\text{CH}_2$	$\text{CH}_3$	$\text{CH}_3$	$\text{NC}_2\text{H}_5$
	1a1.54	$\text{CH}(\text{CH}_3)$	H	$\text{CH}_3$	$\text{NC}_2\text{H}_5$
	1a1.55	$\text{CH}(\text{C}_2\text{H}_5)$	H	$\text{CH}_3$	$\text{NC}_2\text{H}_5$
	1a1.56	$\text{CH}[\text{CH}(\text{CH}_3)_2]$	H	H	$\text{NC}_2\text{H}_5$
	1a1.57	$\text{CH}_2$	H	$\text{CH}(\text{CH}_3)_2$	$\text{NC}_2\text{H}_5$
25	1a1.58	$\text{CH}(\text{C}_2\text{H}_5)$	H	$\text{C}_2\text{H}_5$	$\text{NC}_2\text{H}_5$
	1a1.59	$-\text{CH}-(\text{CH}_2)_4-$		H	$\text{NC}_2\text{H}_5$
	1a1.60	$\text{CH}_2$		$=\text{O}$	S
	1a1.61	$\text{CH}(\text{CH}_3)$		$=\text{O}$	S
	1a1.62	$\text{CH}(\text{C}_2\text{H}_5)$		$=\text{O}$	S
30	1a1.63	$\text{CH}[\text{CH}(\text{CH}_3)_2]$		$=\text{O}$	S
	1a1.64	$\text{C}(\text{CH}_3)_2$		$=\text{O}$	S
	1a1.65	$\text{CCH}_3(\text{C}_2\text{H}_5)$		$=\text{O}$	S
	1a1.66	$\text{CCH}_3[\text{CH}(\text{CH}_3)_2]$		$=\text{O}$	S
	1a1.67	$\text{CH}_2$		$=\text{O}$	NH
	1a1.68	$\text{CH}(\text{CH}_3)$		$=\text{O}$	NH
35	1a1.69	$\text{CH}(\text{C}_2\text{H}_5)$		$=\text{O}$	NH
	1a1.70	$\text{CH}[\text{CH}(\text{CH}_3)_2]$		$=\text{O}$	NH
	1a1.71	$\text{C}(\text{CH}_3)_2$		$=\text{O}$	NH
	1a1.72	$\text{CCH}_3(\text{C}_2\text{H}_5)$		$=\text{O}$	NH
	1a1.73	$\text{CCH}_3[\text{CH}(\text{CH}_3)_2]$		$=\text{O}$	NH
40	1a1.74	$\text{CH}_2$		$=\text{O}$	$\text{NCH}_3$
	1a1.75	$\text{CH}(\text{CH}_3)$		$=\text{O}$	$\text{NCH}_3$
	1a1.76	$\text{CH}(\text{C}_2\text{H}_5)$		$=\text{O}$	$\text{NCH}_3$
	1a1.77	$\text{CH}[\text{CH}(\text{CH}_3)_2]$		$=\text{O}$	$\text{NCH}_3$
	1a1.78	$\text{C}(\text{CH}_3)_2$		$=\text{O}$	$\text{NCH}_3$
45	1a1.79	$\text{CCH}_3(\text{C}_2\text{H}_5)$		$=\text{O}$	$\text{NCH}_3$
	1a1.80	$\text{CCH}_3[\text{CH}(\text{CH}_3)_2]$		$=\text{O}$	$\text{NCH}_3$
	1a1.81	O	$\text{COOCH}_3$	H	$\text{CH}_2$

	Nr.	X	R <sup>4</sup>	R <sup>5</sup>	Y
5	1a1.82	O	COOC <sub>2</sub> H <sub>5</sub>	H	CH <sub>2</sub>
	1a1.83	O	CONHCH <sub>3</sub>	H	CH <sub>2</sub>
	1a1.84	O	CON(CH <sub>3</sub> ) <sub>2</sub>	H	CH <sub>2</sub>
	1a1.85	O	CONHC <sub>2</sub> H <sub>5</sub>	H	CH <sub>2</sub>
	1a1.86	O	CON(C <sub>2</sub> H <sub>5</sub> ) <sub>2</sub>	H	CH <sub>2</sub>
10	1a1.87	O	CH <sub>3</sub>	H	CH <sub>2</sub>
	1a1.88	O	C <sub>2</sub> H <sub>5</sub>	H	CH <sub>2</sub>
	1a1.89	O	CH(CH <sub>3</sub> ) <sub>2</sub>	H	CH <sub>2</sub>
	1a1.90	O	COC <sub>2</sub> H <sub>5</sub>	H	CH <sub>2</sub>
	1a1.91	O	CH <sub>2</sub> CN	H	CH <sub>2</sub>
15	1a1.92	O	CH <sub>2</sub> N(CH <sub>3</sub> ) <sub>2</sub>	H	CH <sub>2</sub>
	1a1.93	O	CH <sub>2</sub> ON=C(CH <sub>3</sub> ) <sub>2</sub>	H	CH <sub>2</sub>
	1a1.94	O	CH(OC <sub>2</sub> H <sub>5</sub> ) <sub>2</sub>	H	CH <sub>2</sub>
	1a1.95	O	CH(OCH <sub>3</sub> ) <sub>2</sub>	H	CH <sub>2</sub>
	1a1.96	O	CH <sub>3</sub>	CH <sub>3</sub>	CH <sub>2</sub>
20	1a1.97	O	CH <sub>3</sub>	C <sub>2</sub> H <sub>5</sub>	CH <sub>2</sub>
	1a1.98	O	C <sub>2</sub> H <sub>5</sub>	C <sub>2</sub> H <sub>5</sub>	CH <sub>2</sub>
	1a1.99	O	-(CH <sub>2</sub> ) <sub>4</sub> -		CH <sub>2</sub>
	1a1.100	O	-(CH <sub>2</sub> ) <sub>2</sub> -O-(CH <sub>2</sub> ) <sub>2</sub> -		CH <sub>2</sub>
	1a1.101	O	H	-(CH <sub>2</sub> ) <sub>3</sub> -CH-	
25	1a1.102	O	H	-(CH <sub>2</sub> ) <sub>4</sub> -CH-	
	1a1.103	O	CH <sub>3</sub>	H	CHCH <sub>3</sub>
	1a1.104	S		=O	O
	1a1.105	CH <sub>2</sub>		=S	S
	1a1.106	CH(CH <sub>3</sub> )		=S	S
30	1a1.107	CH(C <sub>2</sub> H <sub>5</sub> )		=S	S
	1a1.108	C(CH <sub>3</sub> ) <sub>2</sub>		=S	S
	1a1.109	O		=O	NH
	1a1.110	O		=O	NCH <sub>3</sub>
	1a1.111	O	CH <sub>3</sub>	H	NH
35	1a1.112	O	C <sub>2</sub> H <sub>5</sub>	H	NH
	1a1.113	O	CH <sub>3</sub>	CH <sub>3</sub>	NH
	1a1.114	O	C <sub>2</sub> H <sub>5</sub>	C <sub>2</sub> H <sub>5</sub>	NH
	1a1.115	O	CH <sub>3</sub>	H	NCH <sub>3</sub>
	1a1.116	O	C <sub>2</sub> H <sub>5</sub>	H	NCH <sub>3</sub>
40	1a1.117	O	CH <sub>3</sub>	CH <sub>3</sub>	NCH <sub>3</sub>
	1a1.118	O	C <sub>2</sub> H <sub>5</sub>	C <sub>2</sub> H <sub>5</sub>	NCH <sub>3</sub>
	1a1.119	NH		=O	NH
	1a1.120	NH		=O	NCH <sub>3</sub>
	1a1.121	NCH <sub>3</sub>		=O	NH
45	1a1.122	NCH <sub>3</sub>		=O	NCH <sub>3</sub>
	1a1.123	NC <sub>2</sub> H <sub>5</sub>		=O	NH
	1a1.124	NC <sub>2</sub> H <sub>5</sub>		=O	NC <sub>2</sub> H <sub>5</sub>

45

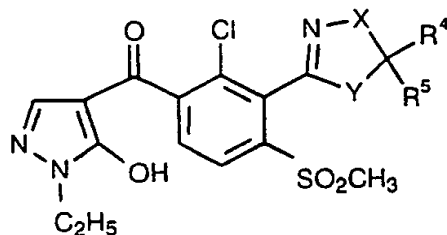
Desweiteren sind folgende Benzoylderivate der Formel I insbesondere außerordentlich bevorzugt:



## 31

- die Verbindungen Ia2.1-Ia2.124, die sich von den entsprechenden Verbindungen Ia1.1-Ia1.124 dadurch unterscheiden, daß R<sup>16</sup> für Ethyl und R<sup>18</sup> für Wasserstoff stehen.

5

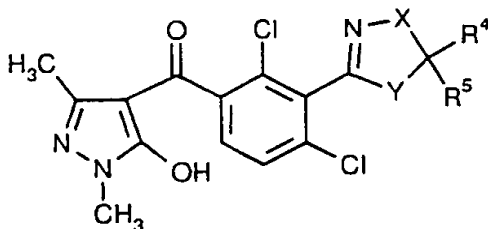


Ia2

10

Ebenso insbesondere außerordentlich bevorzugt sind die Verbindungen Ib1 ( $\cong$  I mit R<sup>1</sup>, R<sup>2</sup> = Cl, R<sup>3</sup> = H, R<sup>16</sup>, R<sup>18</sup> = CH<sub>3</sub>, Z = H) insbesondere die Verbindungen der Tabelle 2

20



Ib1

25 Tabelle 2

Nr.	X	R <sup>4</sup>	R <sup>5</sup>	Y	
30	Ib1.1	CH <sub>2</sub>	H	CH <sub>3</sub>	O
	Ib1.2	CH <sub>2</sub>	H	H	O
	Ib1.3	C(CH <sub>3</sub> ) <sub>2</sub>	H	H	O
	Ib1.4	CH <sub>2</sub>	H	C <sub>2</sub> H <sub>5</sub>	O
	Ib1.5	CH <sub>2</sub>	CH <sub>3</sub>	CH <sub>3</sub>	O
	Ib1.6	CH(CH <sub>3</sub> )	H	CH <sub>3</sub>	O
	Ib1.7	CH(C <sub>2</sub> H <sub>5</sub> )	H	CH <sub>3</sub>	O
	Ib1.8	CH[CH(CH <sub>3</sub> ) <sub>2</sub> ]	H	H	O
35	Ib1.9	CH <sub>2</sub>	H	CH(CH <sub>3</sub> ) <sub>2</sub>	O
	Ib1.10	CH(C <sub>2</sub> H <sub>5</sub> )	H	C <sub>2</sub> H <sub>5</sub>	O
	Ib1.11	-CH-(CH <sub>2</sub> ) <sub>4</sub> -		H	O
	Ib1.12	C=O	CH <sub>3</sub>	CH <sub>3</sub>	O
40	Ib1.13	C=O	H	C <sub>2</sub> H <sub>5</sub>	O
	Ib1.14	C=O	C <sub>2</sub> H <sub>5</sub>	C <sub>2</sub> H <sub>5</sub>	O
	Ib1.15	C=O	H	H	O
	Ib1.16	C=O	H	CH <sub>3</sub>	O
	Ib1.17	CH <sub>2</sub>	H	CH <sub>3</sub>	S
	Ib1.18	CH <sub>2</sub>	H	H	S
45	Ib1.19	C(CH <sub>3</sub> ) <sub>2</sub>	H	H	S
	Ib1.20	CH <sub>2</sub>	H	C <sub>2</sub> H <sub>5</sub>	S
	Ib1.21	CH <sub>2</sub>	CH <sub>3</sub>	CH <sub>3</sub>	S
	Ib1.22	CH(CH <sub>3</sub> )	H	CH <sub>3</sub>	S
	Ib1.23	CH(C <sub>2</sub> H <sub>5</sub> )	H	CH <sub>3</sub>	S

	Nr.	X	R <sup>4</sup>	R <sup>5</sup>	Y
	1b1.24	CH(C <sub>2</sub> H <sub>5</sub> )	H	C <sub>2</sub> H <sub>5</sub>	S
	1b1.25	-CH-(CH <sub>2</sub> ) <sub>4</sub> -	H	H	S
	1b1.26	CH[CH(CH <sub>3</sub> ) <sub>2</sub> ]	H	H	S
5	1b1.27	CH <sub>2</sub>	H	CH(CH <sub>3</sub> ) <sub>2</sub>	S
	1b1.28	CH <sub>2</sub>	H	CH <sub>3</sub>	NH
	1b1.29	CH <sub>2</sub>	H	H	NH
	1b1.30	C(CH <sub>3</sub> ) <sub>2</sub>	H	H	NH
	1b1.31	CH <sub>2</sub>	H	C <sub>2</sub> H <sub>5</sub>	NH
	1b1.32	CH <sub>2</sub>	CH <sub>3</sub>	CH <sub>3</sub>	NH
10	1b1.33	CH(CH <sub>3</sub> )	H	CH <sub>3</sub>	NH
	1b1.34	CH(C <sub>2</sub> H <sub>5</sub> )	H	CH <sub>3</sub>	NH
	1b1.35	CH(C <sub>2</sub> H <sub>5</sub> )	H	C <sub>2</sub> H <sub>5</sub>	NH
	1b1.36	-CH-(CH <sub>2</sub> ) <sub>4</sub> -	H	H	NH
	1b1.37	CH[CH(CH <sub>3</sub> ) <sub>2</sub> ]	H	H	NH
	1b1.38	CH <sub>2</sub>	H	CH(CH <sub>3</sub> ) <sub>2</sub>	NH
15	1b1.39	CH <sub>2</sub>	H	CH <sub>3</sub>	NCH <sub>3</sub>
	1b1.40	CH <sub>2</sub>	H	H	NCH <sub>3</sub>
	1b1.41	C(CH <sub>3</sub> ) <sub>2</sub>	H	H	NCH <sub>3</sub>
	1b1.42	CH <sub>2</sub>	H	C <sub>2</sub> H <sub>5</sub>	NCH <sub>3</sub>
	1b1.43	CH <sub>2</sub>	CH <sub>3</sub>	CH <sub>3</sub>	NCH <sub>3</sub>
	1b1.44	CH(CH <sub>3</sub> )	H	CH <sub>3</sub>	NCH <sub>3</sub>
20	1b1.45	CH(C <sub>2</sub> H <sub>5</sub> )	H	CH <sub>3</sub>	NCH <sub>3</sub>
	1b1.46	CH[CH(CH <sub>3</sub> ) <sub>2</sub> ]	H	H	NCH <sub>3</sub>
	1b1.47	CH <sub>2</sub>	H	CH(CH <sub>3</sub> ) <sub>2</sub>	NCH <sub>3</sub>
	1b1.48	CH(C <sub>2</sub> H <sub>5</sub> )	H	C <sub>2</sub> H <sub>5</sub>	NCH <sub>3</sub>
	1b1.49	-CH-(CH <sub>2</sub> ) <sub>4</sub> -	H	H	NCH <sub>3</sub>
	1b1.50	CH <sub>2</sub>	H	CH <sub>3</sub>	NC <sub>2</sub> H <sub>5</sub>
25	1b1.51	CH <sub>2</sub>	H	H	NC <sub>2</sub> H <sub>5</sub>
	1b1.52	C(CH <sub>3</sub> ) <sub>2</sub>	H	H	NC <sub>2</sub> H <sub>5</sub>
	1b1.53	CH <sub>2</sub>	H	C <sub>2</sub> H <sub>5</sub>	NC <sub>2</sub> H <sub>5</sub>
	1b1.54	CH <sub>2</sub>	CH <sub>3</sub>	CH <sub>3</sub>	NC <sub>2</sub> H <sub>5</sub>
	1b1.55	CH(CH <sub>3</sub> )	H	CH <sub>3</sub>	NC <sub>2</sub> H <sub>5</sub>
	1b1.56	CH(C <sub>2</sub> H <sub>5</sub> )	H	CH <sub>3</sub>	NC <sub>2</sub> H <sub>5</sub>
30	1b1.57	CH[CH(CH <sub>3</sub> ) <sub>2</sub> ]	H	H	NC <sub>2</sub> H <sub>5</sub>
	1b1.58	CH <sub>2</sub>	H	CH(CH <sub>3</sub> ) <sub>2</sub>	NC <sub>2</sub> H <sub>5</sub>
	1b1.59	CH(C <sub>2</sub> H <sub>5</sub> )	H	C <sub>2</sub> H <sub>5</sub>	NC <sub>2</sub> H <sub>5</sub>
	1b1.60	-CH-(CH <sub>2</sub> ) <sub>4</sub> -	H	H	NC <sub>2</sub> H <sub>5</sub>
	1b1.61	CH <sub>2</sub>		=O	S
	1b1.62	CH(CH <sub>3</sub> )		=O	S
35	1b1.63	CH(C <sub>2</sub> H <sub>5</sub> )		=O	S
	1b1.64	CH[CH(CH <sub>3</sub> ) <sub>2</sub> ]		=O	S
	1b1.65	C(CH <sub>3</sub> ) <sub>2</sub>		=O	S
	1b1.66	CCH <sub>3</sub> (C <sub>2</sub> H <sub>5</sub> )		=O	S
	1b1.67	CCH <sub>3</sub> [CH(CH <sub>3</sub> ) <sub>2</sub> ]		=O	S
40	1b1.68	CH <sub>2</sub>		=O	NH
	1b1.69	CH(CH <sub>3</sub> )		=O	NH
	1b1.70	CH(C <sub>2</sub> H <sub>5</sub> )		=O	NH
	1b1.71	CH[CH(CH <sub>3</sub> ) <sub>2</sub> ]		=O	NH
	1b1.72	C(CH <sub>3</sub> ) <sub>2</sub>		=O	NH
	1b1.73	CCH <sub>3</sub> (C <sub>2</sub> H <sub>5</sub> )		=O	NH
45	1b1.74	CCH <sub>3</sub> [CH(CH <sub>3</sub> ) <sub>2</sub> ]		=O	NH
	1b1.75	CH <sub>2</sub>		=O	NCH <sub>3</sub>
	1b1.76	CH(CH <sub>3</sub> )		=O	NCH <sub>3</sub>
	1b1.77	CH(C <sub>2</sub> H <sub>5</sub> )		=O	NCH <sub>3</sub>

Nr.	X	R <sup>4</sup>	R <sup>5</sup>	Y
161.78	CH[CH(CH <sub>3</sub> ) <sub>2</sub> ]		=O	NCH <sub>3</sub>
161.79	C(CH <sub>3</sub> ) <sub>2</sub>		=O	NCH <sub>3</sub>
161.80	CCH <sub>3</sub> (C <sub>2</sub> H <sub>5</sub> )		=O	NCH <sub>3</sub>
5 161.81	CCH <sub>3</sub> [CH(CH <sub>3</sub> ) <sub>2</sub> ]		=O	NCH <sub>3</sub>
161.82	O	COOCH <sub>3</sub>	H	CH <sub>2</sub>
161.83	O	COOC <sub>2</sub> H <sub>5</sub>	H	CH <sub>2</sub>
161.84	O	CONHCH <sub>3</sub>	H	CH <sub>2</sub>
161.85	O	CON(CH <sub>3</sub> ) <sub>2</sub>	H	CH <sub>2</sub>
161.86	O	CONHC <sub>2</sub> H <sub>5</sub>	H	CH <sub>2</sub>
10 161.87	O	CON(C <sub>2</sub> H <sub>5</sub> ) <sub>2</sub>	H	CH <sub>2</sub>
161.88	O	CH <sub>3</sub>	H	CH <sub>2</sub>
161.89	O	C <sub>2</sub> H <sub>5</sub>	H	CH <sub>2</sub>
161.90	O	CH(CH <sub>3</sub> ) <sub>2</sub>	H	CH <sub>2</sub>
161.91	O	COC <sub>2</sub> H <sub>5</sub>	H	CH <sub>2</sub>
161.92	O	CH <sub>2</sub> CN	H	CH <sub>2</sub>
15 161.93	O	CH <sub>2</sub> N(CH <sub>3</sub> ) <sub>2</sub>	H	CH <sub>2</sub>
161.94	O	CH <sub>2</sub> ON=C(CH <sub>3</sub> ) <sub>2</sub>	H	CH <sub>2</sub>
161.95	O	CH(OC <sub>2</sub> H <sub>5</sub> ) <sub>2</sub>	H	CH <sub>2</sub>
161.96	O	CH(OCH <sub>3</sub> ) <sub>2</sub>	H	CH <sub>2</sub>
161.97	O	CH <sub>3</sub>	CH <sub>3</sub>	CH <sub>2</sub>
161.98	O	CH <sub>3</sub>	C <sub>2</sub> H <sub>5</sub>	CH <sub>2</sub>
20 161.99	O	C <sub>2</sub> H <sub>5</sub>	C <sub>2</sub> H <sub>5</sub>	CH <sub>2</sub>
161.100	O		-(CH <sub>2</sub> ) <sub>4</sub> -	CH <sub>2</sub>
161.101	O		-(CH <sub>2</sub> ) <sub>2</sub> -O-(CH <sub>2</sub> ) <sub>2</sub> -	CH <sub>2</sub>
161.102	O	H	-(CH <sub>2</sub> ) <sub>3</sub> -CH-	
161.103	O	H	-(CH <sub>2</sub> ) <sub>4</sub> -CH-	
161.104	O	CH <sub>3</sub>	H	CHCH <sub>3</sub>
25 161.105	O	H	H	CH <sub>2</sub>
161.106	S		=O	O
161.107	CH <sub>2</sub>		=S	S
161.108	CH(CH <sub>3</sub> )		=S	S
161.109	CH(C <sub>2</sub> H <sub>5</sub> )		=S	S
161.110	C(CH <sub>3</sub> ) <sub>2</sub>		=S	S
30 161.111	O		=O	NH
161.112	O		=O	NCH <sub>3</sub>
161.113	O	CH <sub>3</sub>	H	NH
161.114	O	C <sub>2</sub> H <sub>5</sub>	H	NH
161.115	O	CH <sub>3</sub>	CH <sub>3</sub>	NH
161.116	O	C <sub>2</sub> H <sub>5</sub>	C <sub>2</sub> H <sub>5</sub>	NH
35 161.117	O	CH <sub>3</sub>	H	NCH <sub>3</sub>
161.118	O	C <sub>2</sub> H <sub>5</sub>	H	NCH <sub>3</sub>
161.119	O	CH <sub>3</sub>	CH <sub>3</sub>	NCH <sub>3</sub>
161.120	O	C <sub>2</sub> H <sub>5</sub>	C <sub>2</sub> H <sub>5</sub>	NCH <sub>3</sub>
161.121	NH		=O	NH
161.122	NH		=O	NCH <sub>3</sub>
40 161.123	NCH <sub>3</sub>		=O	NH
161.124	NCH <sub>3</sub>		=O	NCH <sub>3</sub>
161.125	NC <sub>2</sub> H <sub>5</sub>		=O	NH
161.126	NC <sub>2</sub> H <sub>5</sub>		=O	NC <sub>2</sub> H <sub>5</sub>

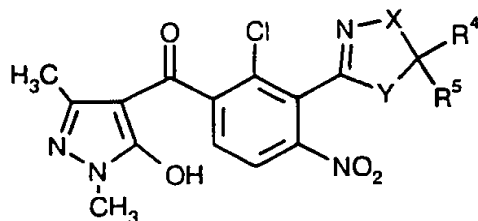
45 Desweiteren sind folgende 3-Heterocycl-yl-substituierten Benzoyl-derivate der Formel I insbesondere außerordentlich bevorzugt:

- die Verbindungen Ib2.1-Ib2.126, die sich von den entsprechenden Verbindungen Ib1.1-Ib1.126 dadurch unterscheiden, daß R<sup>2</sup> für Nitro steht.

5

Ib2

10

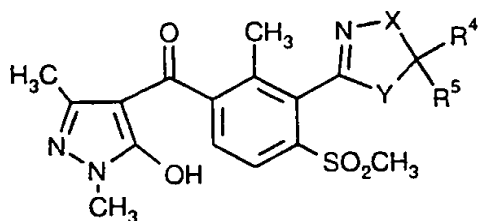


- die Verbindungen Ib3.1-Ib3.126, die sich von den entsprechenden Verbindungen Ib1.1-Ib1.126 dadurch unterscheiden, daß R<sup>1</sup> für Methyl und R<sup>2</sup> für Methylsulfonyl stehen.

15

Ib3

20

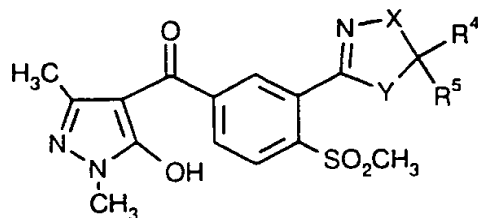


- die Verbindungen Ib4.1-Ib4.126, die sich von den entsprechenden Verbindungen Ib1.1-Ib1.126 dadurch unterscheiden, daß R<sup>1</sup> für Wasserstoff und R<sup>2</sup> für Methylsulfonyl stehen.

25

Ib4

30

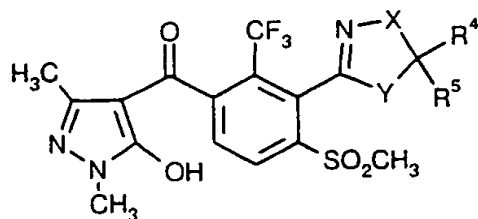


- die Verbindungen Ib5.1-Ib5.126, die sich von den entsprechenden Verbindungen Ib1.1-Ib1.126 dadurch unterscheiden, daß R<sup>1</sup> für Trifluormethyl und R<sup>2</sup> für Methylsulfonyl stehen.

35

Ib5

40

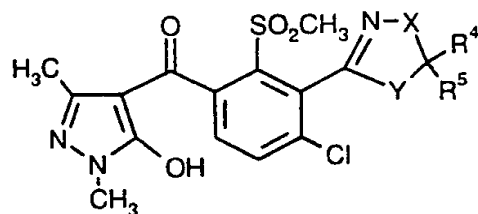


45

35

- die Verbindungen Ib6.1-Ib6.126, die sich von den entsprechenden Verbindungen Ib1.1-Ib1.126 dadurch unterscheiden, daß R<sup>1</sup> für Methylsulfonyl steht.

5

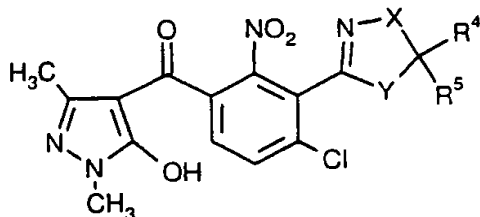


Ib6

10

- die Verbindungen Ib7.1-Ib7.126, die sich von den entsprechenden Verbindungen Ib1.1-Ib1.126 dadurch unterscheiden, daß R<sup>1</sup> für Nitro steht.

15

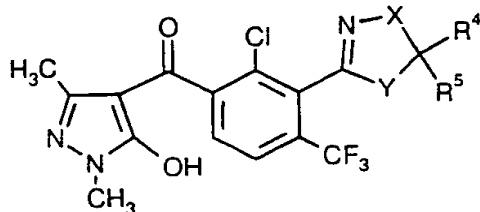


Ib7

20

- die Verbindungen Ib8.1-Ib8.126, die sich von den entsprechenden Verbindungen Ib1.1-Ib1.126 dadurch unterscheiden, daß R<sup>2</sup> für Trifluormethyl steht.

25

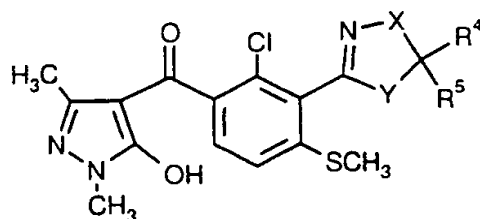


Ib8

30

- die Verbindungen Ib9.1-Ib9.126, die sich von den entsprechenden Verbindungen Ib1.1-Ib1.126 dadurch unterscheiden, daß R<sup>2</sup> für Methylthio steht.

35



Ib9

40

45

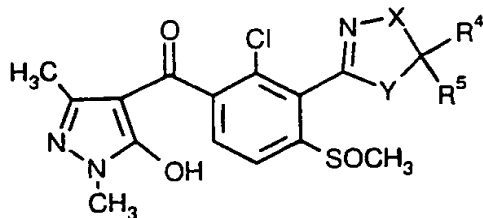
36

- die Verbindungen Ib10.1-Ib10.126, die sich von den entsprechenden Verbindungen Ib1.1-Ib1.126 dadurch unterscheiden, daß R<sup>2</sup> für Methylsulfinyl steht.

5

Ib10

10

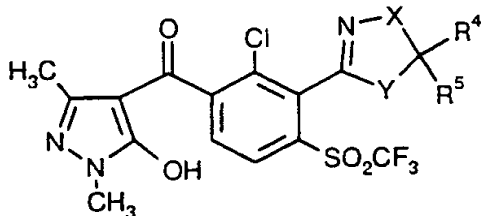


- die Verbindungen Ib11.1-Ib11.126, die sich von den entsprechenden Verbindungen Ib1.1-Ib1.126 dadurch unterscheiden, daß R<sup>2</sup> für Trifluormethylsulfonyl steht.

15

Ib11

20

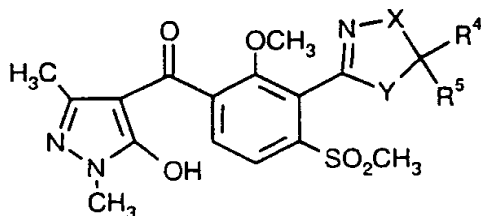


- die Verbindungen Ib12.1-Ib12.126, die sich von den entsprechenden Verbindungen Ib1.1-Ib1.126 dadurch unterscheiden, daß R<sup>1</sup> für Methoxy und R<sup>2</sup> für Methylsulfonyl stehen.

25

Ib12

30

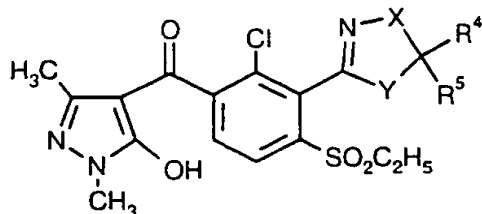


- die Verbindungen Ib13.1-Ib13.126, die sich von den entsprechenden Verbindungen Ib1.1-Ib1.126 dadurch unterscheiden, daß R<sup>2</sup> für Ethylsulfonyl steht.

35

Ib13

40



45

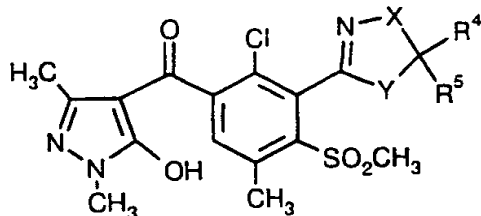
37

- die Verbindungen Ib14.1-Ib14.126, die sich von den entsprechenden Verbindungen Ib1.1-Ib1.126 dadurch unterscheiden, daß R<sup>2</sup> für Methylsulfonyl und R<sup>3</sup> für Methyl stehen.

5

Ib14

10

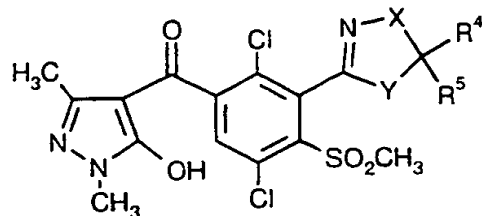


- die Verbindungen Ib15.1-Ib15.126, die sich von den entsprechenden Verbindungen Ib1.1-Ib1.126 dadurch unterscheiden, daß R<sup>2</sup> für Methylsulfonyl und R<sup>3</sup> für Chlor stehen.

15

Ib15

20

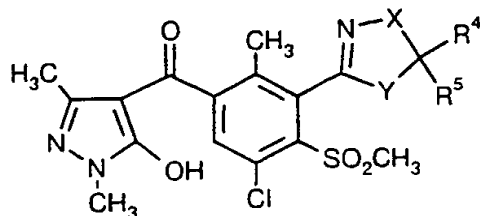


- die Verbindungen Ib16.1-Ib16.126, die sich von den entsprechenden Verbindungen Ib1.1-Ib1.126 dadurch unterscheiden, daß R<sup>1</sup> Methyl, R<sup>2</sup> für Methylsulfonyl und R<sup>3</sup> für Chlor stehen.

25

Ib16

30

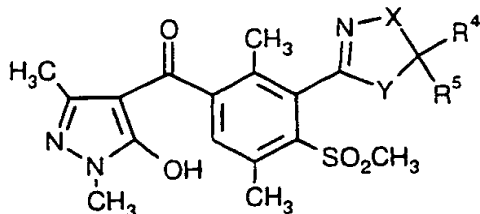


- die Verbindungen Ib17.1-Ib17.126, die sich von den entsprechenden Verbindungen Ib1.1-Ib1.126 dadurch unterscheiden, daß R<sup>1</sup> Methyl, R<sup>2</sup> für Methylsulfonyl und R<sup>3</sup> für Methyl stehen.

35

Ib17

40



45

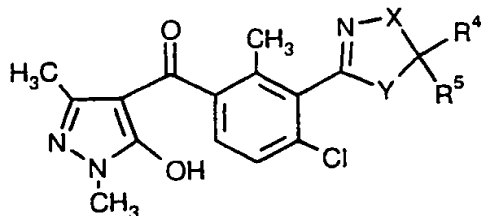
## 38

- die Verbindungen Ib18.1-Ib18.126, die sich von den entsprechenden Verbindungen Ib1.1-Ib1.126 dadurch unterscheiden, daß R<sup>1</sup> für Methyl steht.

5

Ib18

10

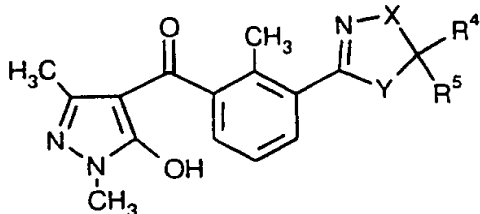


- die Verbindungen Ib19.1-Ib19.126, die sich von den entsprechenden Verbindungen Ib1.1-Ib1.126 dadurch unterscheiden, daß R<sup>1</sup> für Methyl und R<sup>2</sup> für Wasserstoff stehen.

15

Ib19

20

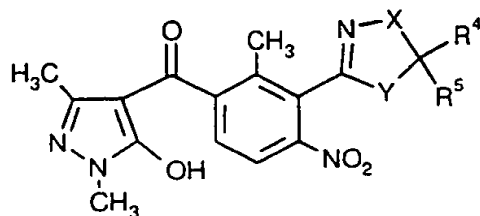


- die Verbindungen Ib20.1-Ib20.126, die sich von den entsprechenden Verbindungen Ib1.1-Ib1.126 dadurch unterscheiden, daß R<sup>1</sup> für Methyl und R<sup>2</sup> für Nitro stehen.

25

Ib20

30

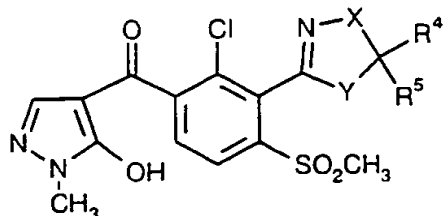


- die Verbindungen Ib21.1-Ib21.126, die sich von den entsprechenden Verbindungen Ib1.1-Ib1.126 dadurch unterscheiden, daß R<sup>2</sup> für Methylsulfonyl und R<sup>18</sup> für Wasserstoff stehen.

35

Ib21

40



45

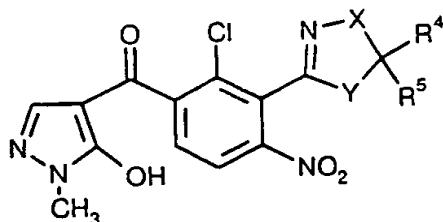


39

- die Verbindungen Ib22.1-Ib22.126, die sich von den entsprechenden Verbindungen Ib1.1-Ib1.126 dadurch unterscheiden, daß  $R^2$  für Nitro und  $R^{18}$  für Wasserstoff stehen.

Ib22

5



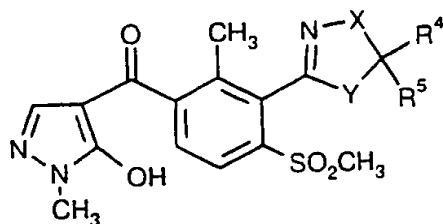
10

- die Verbindungen Ib23.1-Ib23.126, die sich von den entsprechenden Verbindungen Ib1.1-Ib1.126 dadurch unterscheiden, daß  $R^1$  für Methyl,  $R^2$  für Methylsulfonyl und  $R^{18}$  für Wasserstoff stehen.

15

Ib23

20

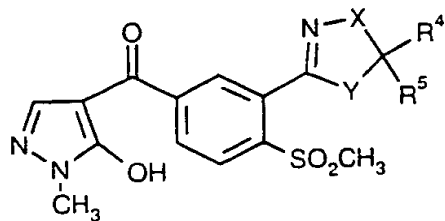


- die Verbindungen Ib24.1-Ib24.126, die sich von den entsprechenden Verbindungen Ib1.1-Ib1.126 dadurch unterscheiden, daß  $R^1$  für Wasserstoff,  $R^2$  für Methylsulfonyl und  $R^{18}$  für Wasserstoff stehen.

25

Ib24

30

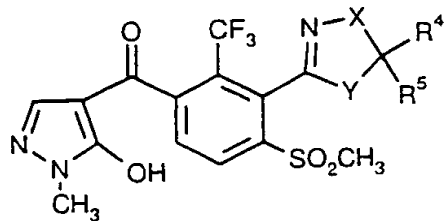


- die Verbindungen Ib25.1-Ib25.126, die sich von den entsprechenden Verbindungen Ib1.1-Ib1.126 dadurch unterscheiden, daß  $R^1$  für Trifluormethyl,  $R^2$  für Methylsulfonyl und  $R^{18}$  für Wasserstoff stehen.

35

Ib25

40

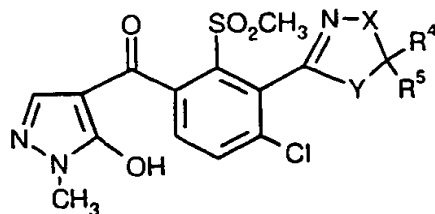


45

## 40

- die Verbindungen Ib26.1-Ib26.126, die sich von den entsprechenden Verbindungen Ib1.1-Ib1.126 dadurch unterscheiden, daß  $R^1$  für Methylsulfonyl und  $R^{18}$  für Wasserstoff stehen.

5

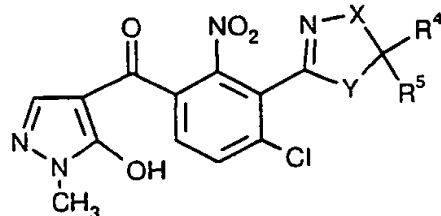


Ib26

10

- die Verbindungen Ib27.1-Ib27.126, die sich von den entsprechenden Verbindungen Ib1.1-Ib1.126 dadurch unterscheiden, daß  $R^1$  für Nitro und  $R^{18}$  für Wasserstoff stehen.

15

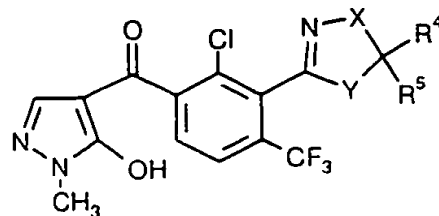


Ib27

20

- die Verbindungen Ib28.1-Ib28.126, die sich von den entsprechenden Verbindungen Ib1.1-Ib1.126 dadurch unterscheiden, daß  $R^2$  für Trifluormethyl und  $R^{18}$  für Wasserstoff stehen.

25

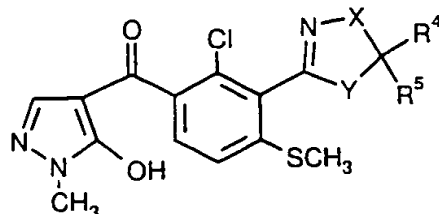


Ib28

30

- die Verbindungen Ib29.1-Ib29.126, die sich von den entsprechenden Verbindungen Ib1.1-Ib1.126 dadurch unterscheiden, daß  $R^2$  für Methylthio und  $R^{18}$  für Wasserstoff stehen.

35



Ib29

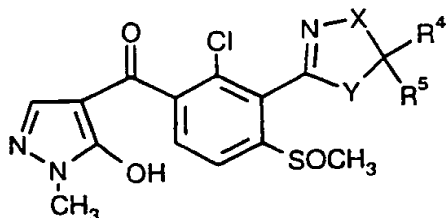
40

45

## 41

- die Verbindungen Ib30.1-Ib30.126, die sich von den entsprechenden Verbindungen Ib1.1-Ib1.126 dadurch unterscheiden, daß  $R^2$  für Methylsulfinyl und  $R^{18}$  für Wasserstoff stehen.

5

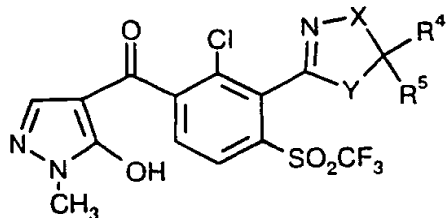


Ib30

10

- die Verbindungen Ib31.1-Ib31.126, die sich von den entsprechenden Verbindungen Ib1.1-Ib1.126 dadurch unterscheiden, daß  $R^2$  für Trifluormethylsulfonyl und  $R^{18}$  für Wasserstoff stehen.

15

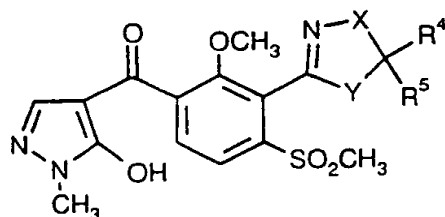


Ib31

20

- die Verbindungen Ib32.1-Ib32.126, die sich von den entsprechenden Verbindungen Ib1.1-Ib1.126 dadurch unterscheiden, daß  $R^1$  für Methoxy,  $R^2$  für Methylsulfonyl und  $R^{18}$  für Wasserstoff stehen.

25

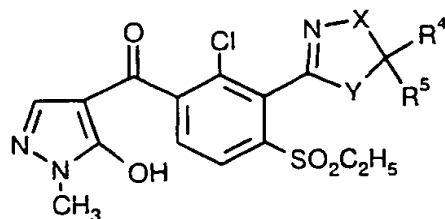


Ib32

30

- die Verbindungen Ib33.1-Ib33.126, die sich von den entsprechenden Verbindungen Ib1.1-Ib1.126 dadurch unterscheiden, daß  $R^2$  für Ethylsulfonyl und  $R^{18}$  für Wasserstoff stehen.

35



Ib33

40

45

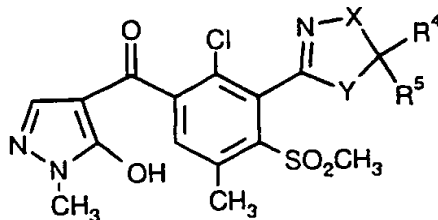
## 42

- die Verbindungen Ib34.1-Ib34.126, die sich von den entsprechenden Verbindungen Ib1.1-Ib1.126 dadurch unterscheiden, daß R<sup>2</sup> für Methylsulfonyl, R<sup>3</sup> für Methyl und R<sup>18</sup> für Wasserstoff stehen.

5

Ib34

10

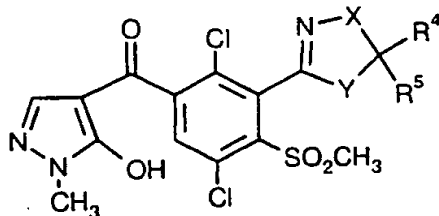


- die Verbindungen Ib35.1-Ib35.126, die sich von den entsprechenden Verbindungen Ib1.1-Ib1.126 dadurch unterscheiden, daß R<sup>2</sup> für Methylsulfonyl, R<sup>3</sup> für Chlor und R<sup>18</sup> für Wasserstoff stehen.

15

Ib35

20

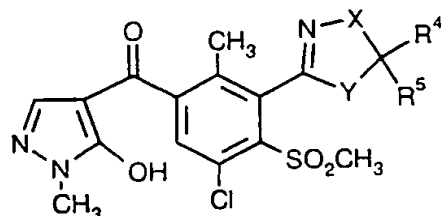


- die Verbindungen Ib36.1-Ib36.126, die sich von den entsprechenden Verbindungen Ib1.1-Ib1.126 dadurch unterscheiden, daß R<sup>1</sup> Methyl, R<sup>2</sup> für Methylsulfonyl, R<sup>3</sup> für Chlor und R<sup>18</sup> für Wasserstoff stehen.

25

Ib36

30



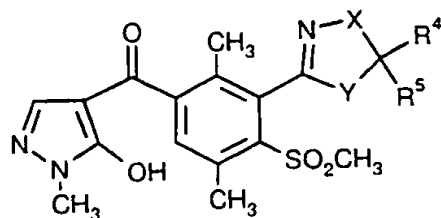
- die Verbindungen Ib37.1-Ib37.126, die sich von den entsprechenden Verbindungen Ib1.1-Ib1.126 dadurch unterscheiden, daß R<sup>1</sup> Methyl, R<sup>2</sup> für Methylsulfonyl, R<sup>3</sup> für Methyl und R<sup>18</sup> für Wasserstoff stehen.

35

Ib37

40

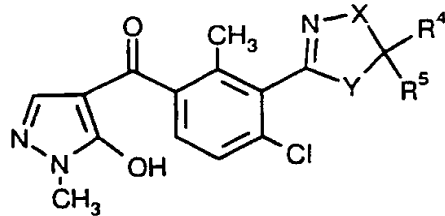
45



## 43

- die Verbindungen Ib38.1-Ib38.126, die sich von den entsprechenden Verbindungen Ib1.1-Ib1.126 dadurch unterscheiden, daß R<sup>1</sup> für Methyl und R<sup>18</sup> für Wasserstoff stehen.

5

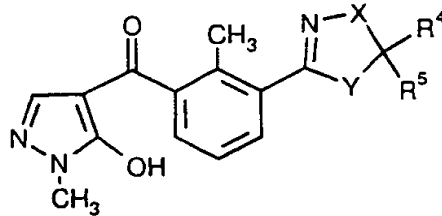


Ib38

10

- die Verbindungen Ib39.1-Ib39.126, die sich von den entsprechenden Verbindungen Ib1.1-Ib1.126 dadurch unterscheiden, daß R<sup>1</sup> für Methyl, R<sup>2</sup> für Wasserstoff und R<sup>18</sup> für Wasserstoff stehen.

15

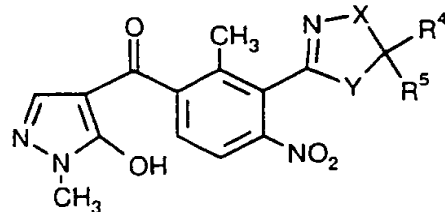


Ib39

20

- die Verbindungen Ib40.1-Ib40.126, die sich von den entsprechenden Verbindungen Ib1.1-Ib1.126 dadurch unterscheiden, daß R<sup>1</sup> für Methyl, R<sup>2</sup> für Nitro und R<sup>18</sup> für Wasserstoff stehen.

25

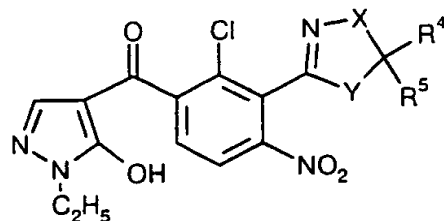


Ib40

30

- die Verbindungen Ib41.1-Ib41.126, die sich von den entsprechenden Verbindungen Ib1.1-Ib1.126 dadurch unterscheiden, daß R<sup>2</sup> für Nitro, R<sup>16</sup> für Ethyl und R<sup>18</sup> für Wasserstoff stehen.

35



Ib41

40

45

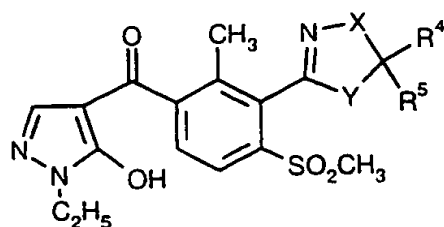
44

- die Verbindungen Ib42.1-Ib42.126, die sich von den entsprechenden Verbindungen Ib1.1-Ib1.126 dadurch unterscheiden, daß  $R^1$  für Methyl,  $R^2$  für Methylsulfonyl,  $R^{16}$  für Ethyl und  $R^{18}$  für Wasserstoff stehen.

5

Ib42

10

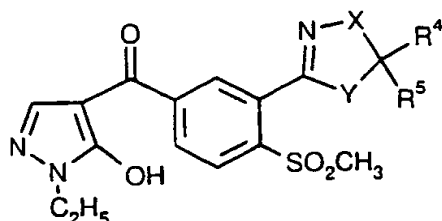


- die Verbindungen Ib43.1-Ib43.126, die sich von den entsprechenden Verbindungen Ib1.1-Ib1.126 dadurch unterscheiden, daß  $R^1$  für Wasserstoff,  $R^2$  für Methylsulfonyl,  $R^{16}$  für Ethyl und  $R^{18}$  für Wasserstoff stehen.

15

Ib43

20

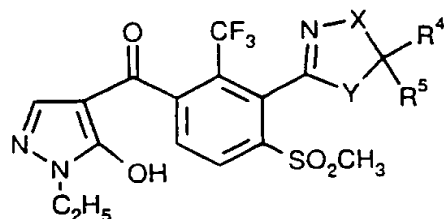


- die Verbindungen Ib44.1-Ib44.126, die sich von den entsprechenden Verbindungen Ib1.1-Ib1.126 dadurch unterscheiden, daß  $R^1$  für Trifluormethyl,  $R^2$  für Methylsulfonyl,  $R^{16}$  für Ethyl und  $R^{18}$  für Wasserstoff stehen.

25

Ib44

30



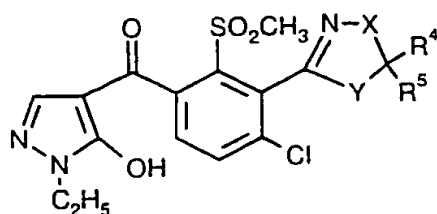
- die Verbindungen Ib45.1-Ib45.126, die sich von den entsprechenden Verbindungen Ib1.1-Ib1.126 dadurch unterscheiden, daß  $R^1$  für Methylsulfonyl,  $R^{16}$  für Ethyl und  $R^{18}$  für Wasserstoff stehen.

35

40

Ib45

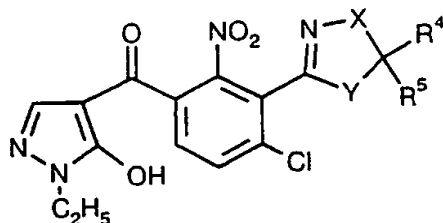
45



## 45

- die Verbindungen Ib46.1-Ib46.126, die sich von den entsprechenden Verbindungen Ib1.1-Ib1.126 dadurch unterscheiden, daß  $R^1$  für Nitro,  $R^{16}$  für Ethyl und  $R^{18}$  für Wasserstoff stehen.

5

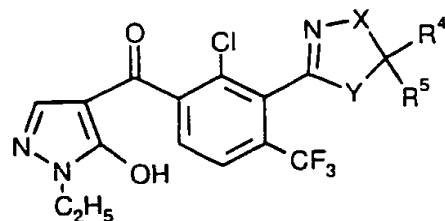


Ib46

10

- die Verbindungen Ib47.1-Ib47.126, die sich von den entsprechenden Verbindungen Ib1.1-Ib1.126 dadurch unterscheiden, daß  $R^2$  für Trifluormethyl,  $R^{16}$  für Ethyl und  $R^{18}$  für Wasserstoff stehen.

15

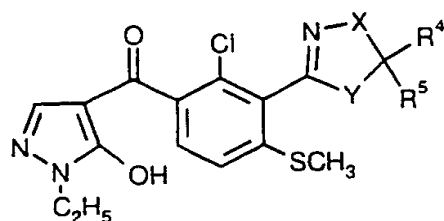


Ib47

20

- die Verbindungen Ib48.1-Ib48.126, die sich von den entsprechenden Verbindungen Ib1.1-Ib1.126 dadurch unterscheiden, daß  $R^2$  für Methylthio,  $R^{16}$  für Ethyl und  $R^{18}$  für Wasserstoff stehen.

25

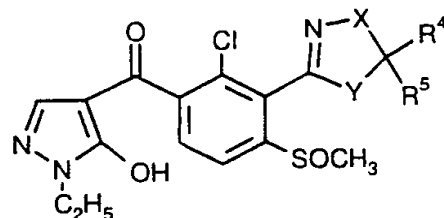


Ib48

30

- die Verbindungen Ib49.1-Ib49.126, die sich von den entsprechenden Verbindungen Ib1.1-Ib1.126 dadurch unterscheiden, daß  $R^2$  für Methylsulfinyl,  $R^{16}$  für Ethyl und  $R^{18}$  für Wasserstoff stehen.

35



Ib49

40

45

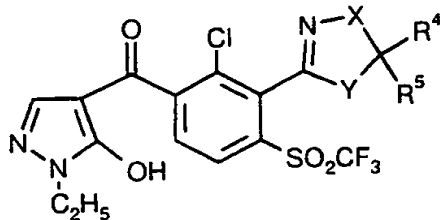
## 46

- die Verbindungen Ib50.1-Ib50.126, die sich von den entsprechenden Verbindungen Ib1.1-Ib1.126 dadurch unterscheiden, daß  $R^2$  für Trifluormethylsulfonyl,  $R^{16}$  für Ethyl und  $R^{18}$  für Wasserstoff stehen.

5

Ib50

10

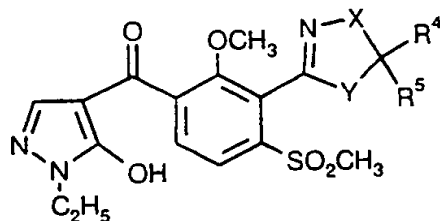


- die Verbindungen Ib51.1-Ib51.126, die sich von den entsprechenden Verbindungen Ib1.1-Ib1.126 dadurch unterscheiden, daß  $R^1$  für Methoxy,  $R^2$  für Methylsulfonyl,  $R^{16}$  für Ethyl und  $R^{18}$  für Wasserstoff stehen.

15

Ib51

20

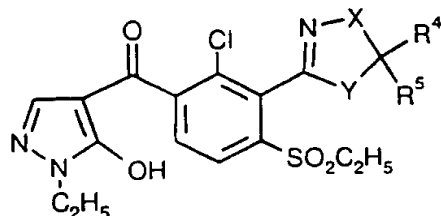


- die Verbindungen Ib52.1-Ib52.126, die sich von den entsprechenden Verbindungen Ib1.1-Ib1.126 dadurch unterscheiden, daß  $R^2$  für Ethylsulfonyl,  $R^{16}$  für Ethyl und  $R^{18}$  für Wasserstoff stehen.

25

Ib52

30



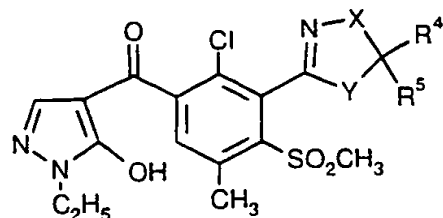
- die Verbindungen Ib53.1-Ib53.126, die sich von den entsprechenden Verbindungen Ib1.1-Ib1.126 dadurch unterscheiden, daß  $R^2$  für Methylsulfonyl,  $R^3$  für Methyl,  $R^{16}$  für Ethyl und  $R^{18}$  für Wasserstoff stehen.

35

Ib53

40

45





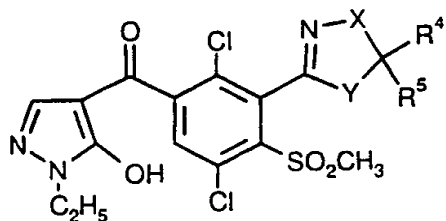
## 47

- die Verbindungen Ib54.1-Ib54.126, die sich von den entsprechenden Verbindungen Ib1.1-Ib1.126 dadurch unterscheiden, daß  $R^2$  für Methylsulfonyl,  $R^3$  für Chlor,  $R^{16}$  für Ethyl und  $R^{18}$  für Wasserstoff stehen.

5

Ib54

10

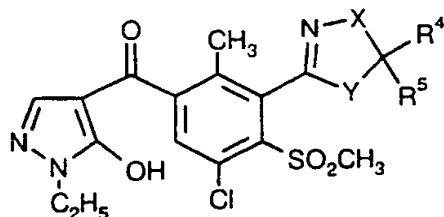


- die Verbindungen Ib55.1-Ib55.126, die sich von den entsprechenden Verbindungen Ib1.1-Ib1.126 dadurch unterscheiden, daß  $R^1$  Methyl,  $R^2$  für Methylsulfonyl,  $R^3$  für Chlor,  $R^{16}$  für Ethyl und  $R^{18}$  für Wasserstoff stehen.

15

Ib55

20

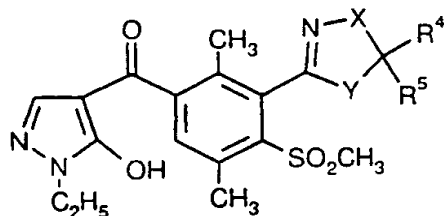


- die Verbindungen Ib56.1-Ib56.126, die sich von den entsprechenden Verbindungen Ib1.1-Ib1.126 dadurch unterscheiden, daß  $R^1$  Methyl,  $R^2$  für Methylsulfonyl,  $R^3$  für Methyl,  $R^{16}$  für Ethyl und  $R^{18}$  für Wasserstoff stehen.

25

Ib56

30

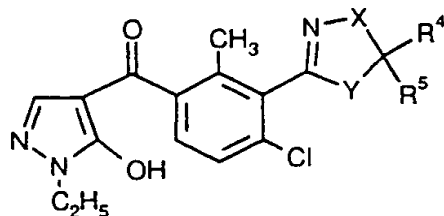


- die Verbindungen Ib57.1-Ib57.126, die sich von den entsprechenden Verbindungen Ib1.1-Ib1.126 dadurch unterscheiden, daß  $R^1$  für Methyl,  $R^{16}$  für Ethyl und  $R^{18}$  für Wasserstoff stehen.

35

Ib57

40



45

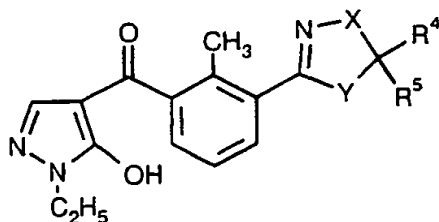
48

- die Verbindungen Ib58.1-Ib58.126, die sich von den entsprechenden Verbindungen Ib1.1-Ib1.126 dadurch unterscheiden, daß R<sup>1</sup> für Methyl, R<sup>2</sup> für Wasserstoff, R<sup>16</sup> für Ethyl und R<sup>18</sup> für Wasserstoff stehen.

5

Ib58

10

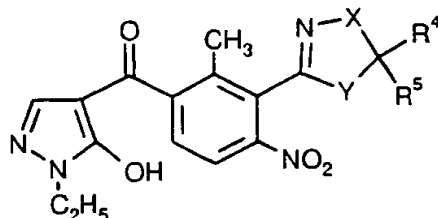


- die Verbindungen Ib59.1-Ib59.126, die sich von den entsprechenden Verbindungen Ib1.1-Ib1.126 dadurch unterscheiden, daß R<sup>1</sup> für Methyl, R<sup>2</sup> für Nitro, R<sup>16</sup> für Ethyl und R<sup>18</sup> für Wasserstoff stehen.

15

Ib59

20

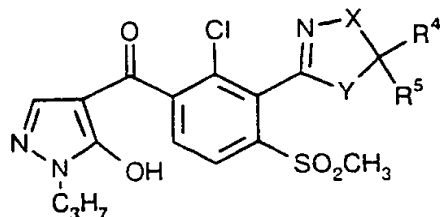


- die Verbindungen Ib61.1-Ib61.126, die sich von den entsprechenden Verbindungen Ib1.1-Ib1.126 dadurch unterscheiden, daß R<sup>2</sup> für Methylsulfonyl, R<sup>16</sup> für n-Propyl und R<sup>18</sup> für Wasserstoff stehen.

25

Ib60

30



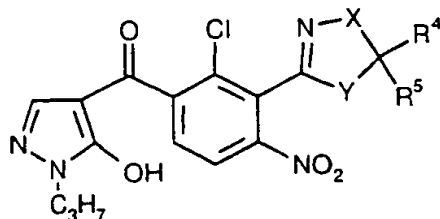
35

- die Verbindungen Ib61.1-Ib61.126, die sich von den entsprechenden Verbindungen Ib1.1-Ib1.126 dadurch unterscheiden, daß R<sup>2</sup> für Nitro, R<sup>16</sup> für n-Propyl und R<sup>18</sup> für Wasserstoff stehen.

40

Ib61

45

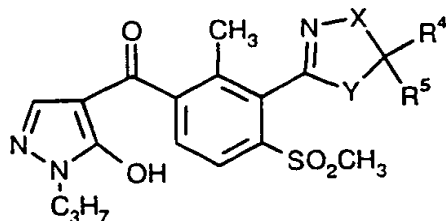


## 49

- die Verbindungen Ib62.1-Ib62.126, die sich von den entsprechenden Verbindungen Ib1.1-Ib1.126 dadurch unterscheiden, daß  $R^1$  für Methyl,  $R^2$  für Methylsulfonyl,  $R^{16}$  für n-Propyl und  $R^{18}$  für Wasserstoff stehen.

5

10

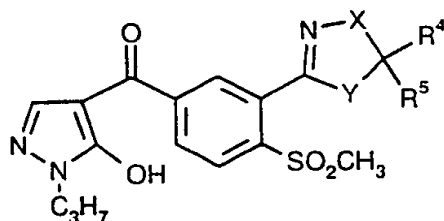


Ib62

15

- die Verbindungen Ib63.1-Ib63.126, die sich von den entsprechenden Verbindungen Ib1.1-Ib1.126 dadurch unterscheiden, daß  $R^1$  für Wasserstoff,  $R^2$  für Methylsulfonyl,  $R^{16}$  für n-Propyl und  $R^{18}$  für Wasserstoff stehen.

20

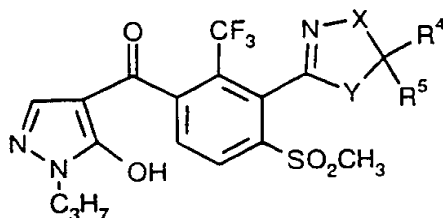


Ib63

25

- die Verbindungen Ib64.1-Ib64.126, die sich von den entsprechenden Verbindungen Ib1.1-Ib1.126 dadurch unterscheiden, daß  $R^1$  für Trifluormethyl,  $R^2$  für Methylsulfonyl,  $R^{16}$  für n-Propyl und  $R^{18}$  für Wasserstoff stehen.

30

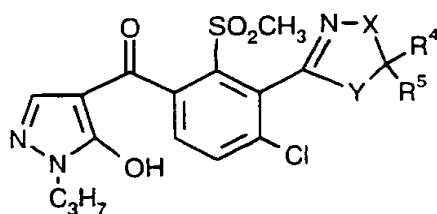


Ib64

35

- die Verbindungen Ib65.1-Ib65.126, die sich von den entsprechenden Verbindungen Ib1.1-Ib1.126 dadurch unterscheiden, daß  $R^1$  für Methylsulfonyl,  $R^{16}$  für n-Propyl und  $R^{18}$  für Wasserstoff stehen.

40



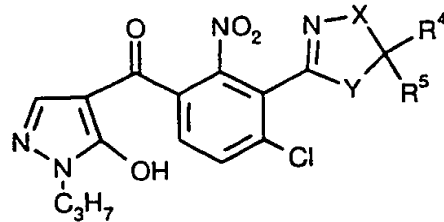
Ib65

45

## 50

- die Verbindungen Ib66.1-Ib66.126, die sich von den entsprechenden Verbindungen Ib1.1-Ib1.126 dadurch unterscheiden, daß  $R^1$  für Nitro,  $R^{16}$  für n-Propyl und  $R^{18}$  für Wasserstoff stehen.

5

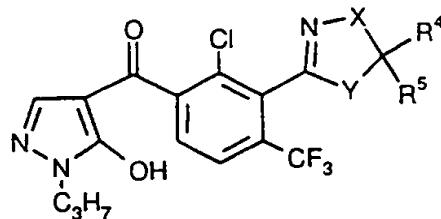


Ib66

10

- die Verbindungen Ib67.1-Ib67.126, die sich von den entsprechenden Verbindungen Ib1.1-Ib1.126 dadurch unterscheiden, daß  $R^2$  für Trifluormethyl,  $R^{16}$  für n-Propyl und  $R^{18}$  für Wasserstoff stehen.

15

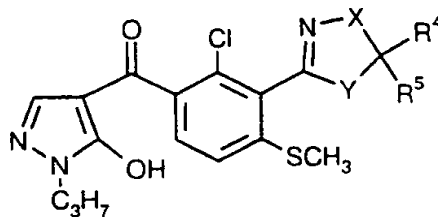


Ib67

20

- die Verbindungen Ib68.1-Ib68.126, die sich von den entsprechenden Verbindungen Ib1.1-Ib1.126 dadurch unterscheiden, daß  $R^2$  für Methylthio,  $R^{16}$  für n-Propyl und  $R^{18}$  für Wasserstoff stehen.

25

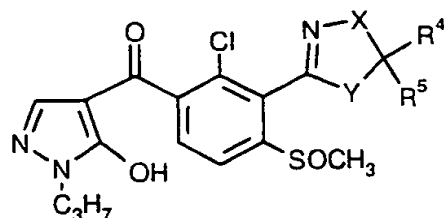


Ib68

30

- die Verbindungen Ib69.1-Ib69.126, die sich von den entsprechenden Verbindungen Ib1.1-Ib1.126 dadurch unterscheiden, daß  $R^2$  für Methylsulfinyl,  $R^{16}$  für n-Propyl und  $R^{18}$  für Wasserstoff stehen.

35



Ib69

40

45

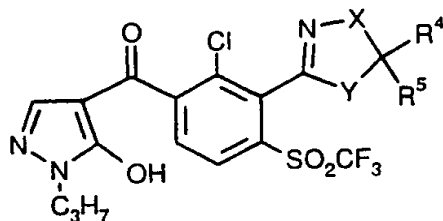
## 51

- die Verbindungen Ib70.1-Ib70.126, die sich von den entsprechenden Verbindungen Ib1.1-Ib1.126 dadurch unterscheiden, daß  $R^2$  für Trifluormethylsulfonyl,  $R^{16}$  für n-Propyl und  $R^{18}$  für Wasserstoff stehen.

5

Ib70

10

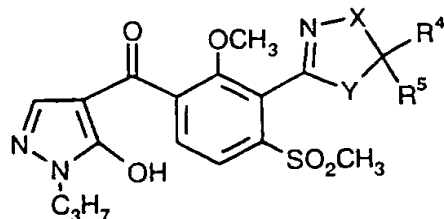


15

- die Verbindungen Ib71.1-Ib71.126, die sich von den entsprechenden Verbindungen Ib1.1-Ib1.126 dadurch unterscheiden, daß  $R^1$  für Methoxy,  $R^2$  für Methylsulfonyl,  $R^{16}$  für n-Propyl und  $R^{18}$  für Wasserstoff stehen.

20

Ib71

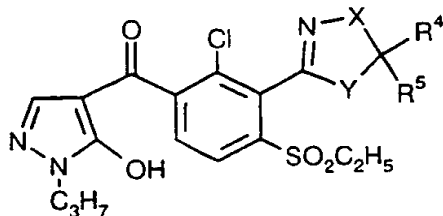


25

- die Verbindungen Ib72.1-Ib72.126, die sich von den entsprechenden Verbindungen Ib1.1-Ib1.126 dadurch unterscheiden, daß  $R^2$  für Ethylsulfonyl,  $R^{16}$  für n-Propyl und  $R^{18}$  für Wasserstoff stehen.

30

Ib72



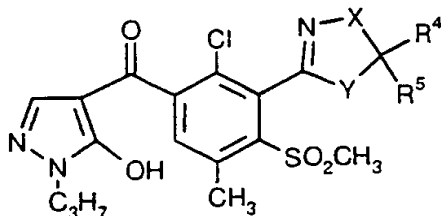
35

- die Verbindungen Ib73.1-Ib73.126, die sich von den entsprechenden Verbindungen Ib1.1-Ib1.126 dadurch unterscheiden, daß  $R^2$  für Methylsulfonyl,  $R^3$  für Methyl,  $R^{16}$  für n-Propyl und  $R^{18}$  für Wasserstoff stehen.

40

Ib73

45



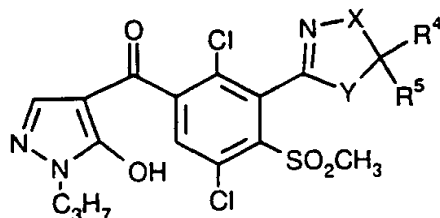
## 52

- die Verbindungen Ib74.1-Ib74.126, die sich von den entsprechenden Verbindungen Ib1.1-Ib1.126 dadurch unterscheiden, daß R<sup>2</sup> für Methylsulfonyl, R<sup>3</sup> für Chlor, R<sup>16</sup> für n-Propyl und R<sup>18</sup> für Wasserstoff stehen.

5

Ib74

10

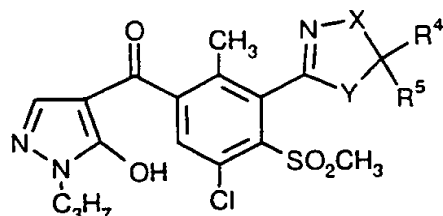


- die Verbindungen Ib75.1-Ib75.126, die sich von den entsprechenden Verbindungen Ib1.1-Ib1.126 dadurch unterscheiden, daß R<sup>1</sup> Methyl, R<sup>2</sup> für Methylsulfonyl, R<sup>3</sup> für Chlor, R<sup>16</sup> für n-Propyl und R<sup>18</sup> für Wasserstoff stehen.

15

Ib75

20

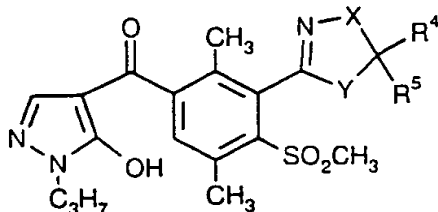


- die Verbindungen Ib76.1-Ib76.126, die sich von den entsprechenden Verbindungen Ib1.1-Ib1.126 dadurch unterscheiden, daß R<sup>1</sup> Methyl, R<sup>2</sup> für Methylsulfonyl, R<sup>3</sup> für Methyl, R<sup>16</sup> für n-Propyl und R<sup>18</sup> für Wasserstoff stehen.

25

Ib76

30



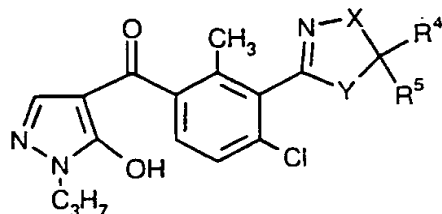
35

- die Verbindungen Ib77.1-Ib77.126, die sich von den entsprechenden Verbindungen Ib1.1-Ib1.126 dadurch unterscheiden, daß R<sup>1</sup> für Methyl, R<sup>16</sup> für n-Propyl und R<sup>18</sup> für Wasserstoff stehen.

40

Ib77

45



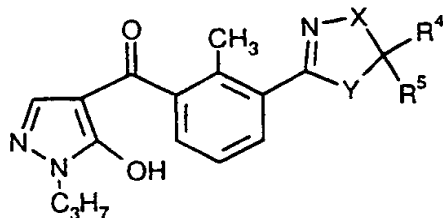
## 53

- die Verbindungen Ib78.1-Ib78.126, die sich von den entsprechenden Verbindungen Ib1.1-Ib1.126 dadurch unterscheiden, daß  $R^1$  für Methyl,  $R^2$  für Wasserstoff,  $R^{16}$  für n-Propyl und  $R^{18}$  für Wasserstoff stehen.

5

Ib78

10

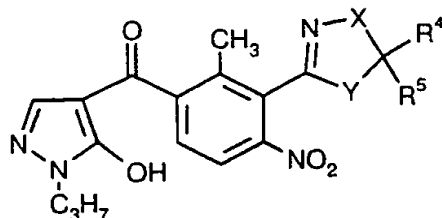


15

- die Verbindungen Ib79.1-Ib79.126, die sich von den entsprechenden Verbindungen Ib1.1-Ib1.126 dadurch unterscheiden, daß  $R^1$  für Methyl,  $R^2$  für Nitro,  $R^{16}$  für n-Propyl und  $R^{18}$  für Wasserstoff stehen.

20

Ib79

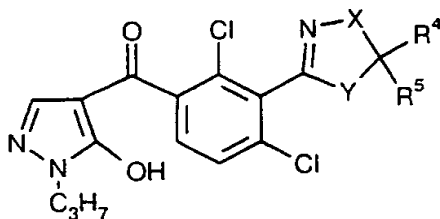


25

- die Verbindungen Ib80.1-Ib80.126, die sich von den entsprechenden Verbindungen Ib1.1-Ib1.126 dadurch unterscheiden, daß  $R^{16}$  für n-Propyl und  $R^{18}$  für Wasserstoff stehen.

30

Ib80

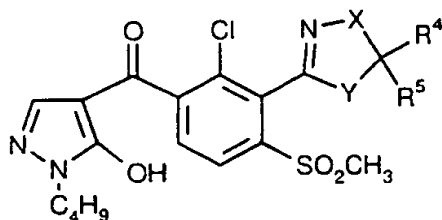


35

- die Verbindungen Ib81.1-Ib81.126, die sich von den entsprechenden Verbindungen Ib1.1-Ib1.126 dadurch unterscheiden, daß  $R^2$  für Methylsulfonyl,  $R^{16}$  für n-Butyl und  $R^{18}$  für Wasserstoff stehen.

40

Ib81



45

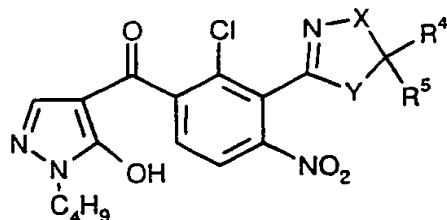
## 54

- die Verbindungen Ib82.1-Ib82.126, die sich von den entsprechenden Verbindungen Ib1.1-Ib1.126 dadurch unterscheiden, daß  $R^2$  für Nitro,  $R^{16}$  für n-Butyl und  $R^{18}$  für Wasserstoff stehen.

5

Ib82

10

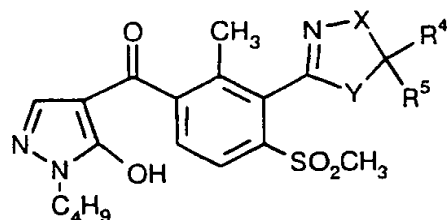


15

- die Verbindungen Ib83.1-Ib83.126, die sich von den entsprechenden Verbindungen Ib1.1-Ib1.126 dadurch unterscheiden, daß  $R^1$  für Methyl,  $R^2$  für Methylsulfonyl,  $R^{16}$  für n-Butyl und  $R^{18}$  für Wasserstoff stehen.

20

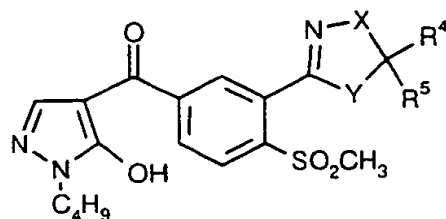
Ib83



30

- die Verbindungen Ib84.1-Ib84.126, die sich von den entsprechenden Verbindungen Ib1.1-Ib1.126 dadurch unterscheiden, daß  $R^1$  für Wasserstoff,  $R^2$  für Methylsulfonyl,  $R^{16}$  für n-Butyl und  $R^{18}$  für Wasserstoff stehen.

Ib84

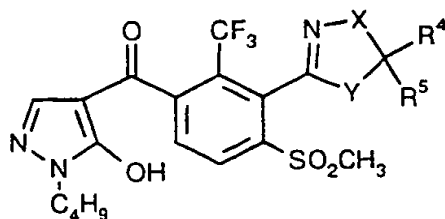


35

- die Verbindungen Ib85.1-Ib85.126, die sich von den entsprechenden Verbindungen Ib1.1-Ib1.126 dadurch unterscheiden, daß  $R^1$  für Trifluormethyl,  $R^2$  für Methylsulfonyl,  $R^{16}$  für n-Butyl und  $R^{18}$  für Wasserstoff stehen.

40

Ib85



45



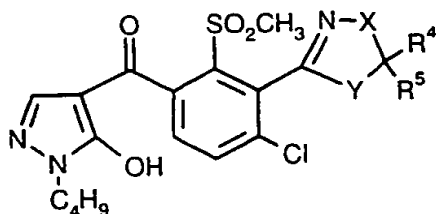
## 55

- die Verbindungen Ib86.1-Ib86.126, die sich von den entsprechenden Verbindungen Ib1.1-Ib1.126 dadurch unterscheiden, daß  $R^1$  für Methylsulfonyl,  $R^{16}$  für n-Butyl und  $R^{18}$  für Wasserstoff stehen.

5

Ib86

10

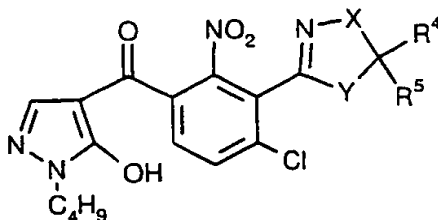


- die Verbindungen Ib87.1-Ib87.126, die sich von den entsprechenden Verbindungen Ib1.1-Ib1.126 dadurch unterscheiden, daß  $R^1$  für Nitro,  $R^{16}$  für n-Butyl und  $R^{18}$  für Wasserstoff stehen.

15

Ib87

20

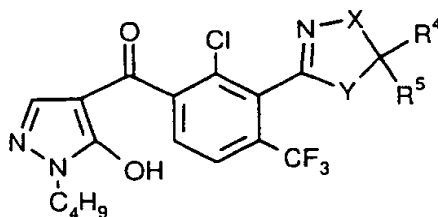


- die Verbindungen Ib88.1-Ib88.126, die sich von den entsprechenden Verbindungen Ib1.1-Ib1.126 dadurch unterscheiden, daß  $R^2$  für Trifluormethyl,  $R^{16}$  für n-Butyl und  $R^{18}$  für Wasserstoff stehen.

25

Ib88

30

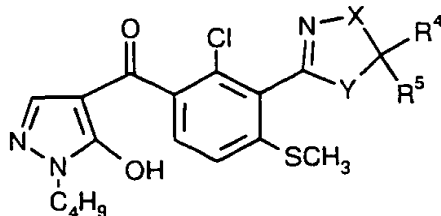


- 35 - die Verbindungen Ib89.1-Ib89.126, die sich von den entsprechenden Verbindungen Ib1.1-Ib1.126 dadurch unterscheiden, daß  $R^2$  für Methylthio,  $R^{16}$  für n-Butyl und  $R^{18}$  für Wasserstoff stehen.

40

Ib89

45



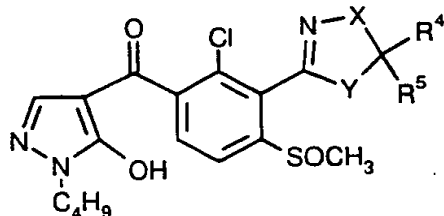
## 56

- die Verbindungen Ib90.1-Ib90.126, die sich von den entsprechenden Verbindungen Ib1.1-Ib1.126 dadurch unterscheiden, daß R<sup>2</sup> für Methylsulfinyl, R<sup>16</sup> für n-Butyl und R<sup>18</sup> für Wasserstoff stehen.

5

Ib90

10

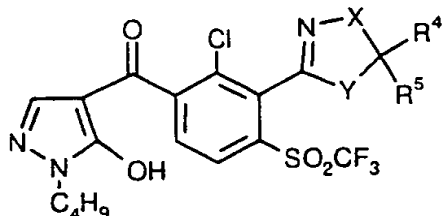


15

- die Verbindungen Ib91.1-Ib91.126, die sich von den entsprechenden Verbindungen Ib1.1-Ib1.126 dadurch unterscheiden, daß R<sup>2</sup> für Trifluormethylsulfonyl, R<sup>16</sup> für n-Butyl und R<sup>18</sup> für Wasserstoff stehen.

Ib91

20

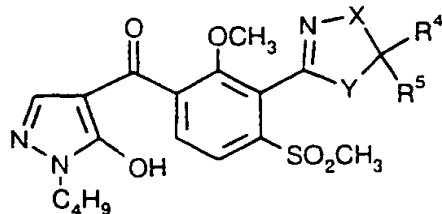


25

- die Verbindungen Ib92.1-Ib92.126, die sich von den entsprechenden Verbindungen Ib1.1-Ib1.126 dadurch unterscheiden, daß R<sup>1</sup> für Methoxy, R<sup>2</sup> für Methylsulfonyl, R<sup>16</sup> für n-Butyl und R<sup>18</sup> für Wasserstoff stehen.

Ib92

30



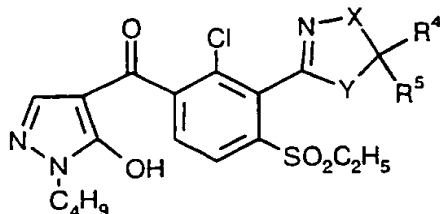
35

- die Verbindungen Ib93.1-Ib93.126, die sich von den entsprechenden Verbindungen Ib1.1-Ib1.126 dadurch unterscheiden, daß R<sup>2</sup> für Ethylsulfonyl, R<sup>16</sup> für n-Butyl und R<sup>18</sup> für Wasserstoff stehen.

40

Ib93

45



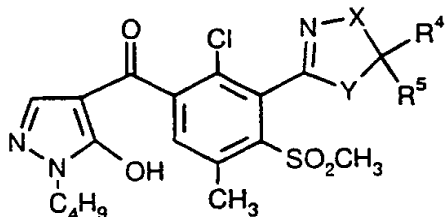
## 57

- die Verbindungen Ib94.1-Ib94.126, die sich von den entsprechenden Verbindungen Ib1.1-Ib1.126 dadurch unterscheiden, daß  $R^2$  für Methylsulfonyl,  $R^3$  für Methyl,  $R^{16}$  für n-Butyl und  $R^{18}$  für Wasserstoff stehen.

5

Ib94

10

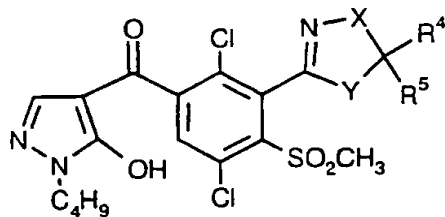


- die Verbindungen Ib95.1-Ib95.126, die sich von den entsprechenden Verbindungen Ib1.1-Ib1.126 dadurch unterscheiden, daß  $R^2$  für Methylsulfonyl,  $R^3$  für Chlor,  $R^{16}$  für n-Butyl und  $R^{18}$  für Wasserstoff stehen.

15

Ib95

20

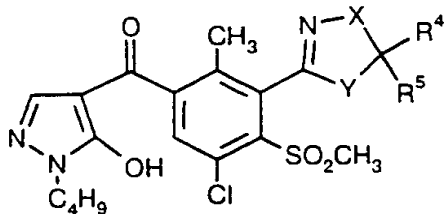


- die Verbindungen Ib96.1-Ib96.126, die sich von den entsprechenden Verbindungen Ib1.1-Ib1.126 dadurch unterscheiden, daß  $R^1$  für Methyl,  $R^2$  für Methylsulfonyl,  $R^3$  für Chlor,  $R^{16}$  für n-Butyl und  $R^{18}$  für Wasserstoff stehen.

30

Ib96

35

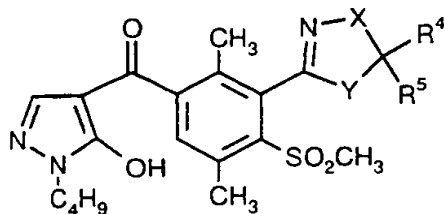


- die Verbindungen Ib97.1-Ib97.126, die sich von den entsprechenden Verbindungen Ib1.1-Ib1.126 dadurch unterscheiden, daß  $R^1$  für Methyl,  $R^2$  für Methylsulfonyl,  $R^3$  für Methyl,  $R^{16}$  für n-Butyl und  $R^{18}$  für Wasserstoff stehen.

40

Ib97

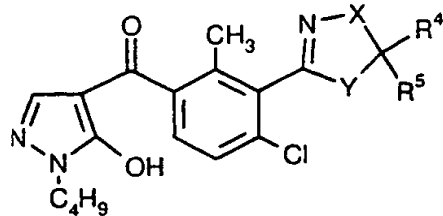
45



58

- die Verbindungen Ib98.1-Ib98.126, die sich von den entsprechenden Verbindungen Ib1.1-Ib1.126 dadurch unterscheiden, daß R<sup>1</sup> für Methyl, R<sup>16</sup> für n-Butyl und R<sup>18</sup> für Wasserstoff stehen.

5

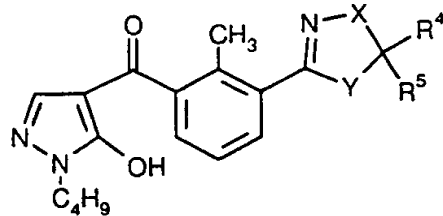


Ib98

10

- die Verbindungen Ib99.1-Ib99.126, die sich von den entsprechenden Verbindungen Ib1.1-Ib1.126 dadurch unterscheiden, daß R<sup>1</sup> für Methyl, R<sup>2</sup> für Wasserstoff, R<sup>16</sup> für n-Butyl und R<sup>18</sup> für Wasserstoff stehen.

15

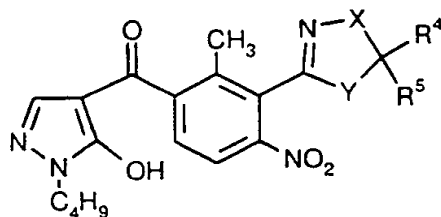


Ib99

20

- die Verbindungen Ib100.1-Ib100.126, die sich von den entsprechenden Verbindungen Ib1.1-Ib1.126 dadurch unterscheiden, daß R<sup>1</sup> für Methyl, R<sup>2</sup> für Nitro, R<sup>16</sup> für n-Butyl und R<sup>18</sup> für Wasserstoff stehen.

25

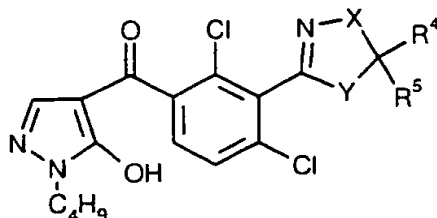


Ib100

30

- die Verbindungen Ib101.1-Ib101.126, die sich von den entsprechenden Verbindungen Ib1.1-Ib1.126 dadurch unterscheiden, daß R<sup>16</sup> für n-Butyl und R<sup>18</sup> für Wasserstoff stehen.

35



Ib101

40

45

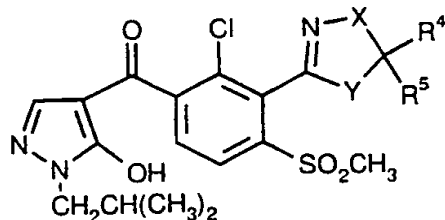
59

- die Verbindungen Ib102.1-Ib102.126, die sich von den entsprechenden Verbindungen Ib1.1-Ib1.126 dadurch unterscheiden, daß R<sup>2</sup> für Methylsulfonyl, R<sup>16</sup> für iso-Butyl und R<sup>18</sup> für Wasserstoff stehen.

5

Ib102

10

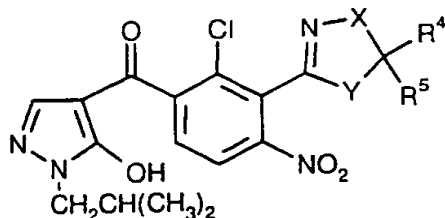


- die Verbindungen Ib103.1-Ib103.126, die sich von den entsprechenden Verbindungen Ib1.1-Ib1.126 dadurch unterscheiden, daß R<sup>2</sup> für Nitro, R<sup>16</sup> für iso-Butyl und R<sup>18</sup> für Wasserstoff stehen.

15

Ib103

20

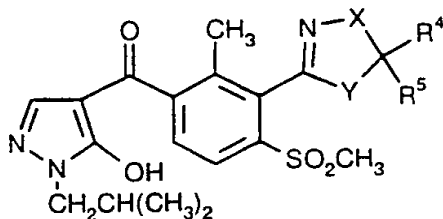


- die Verbindungen Ib104.1-Ib104.126, die sich von den entsprechenden Verbindungen Ib1.1-Ib1.126 dadurch unterscheiden, daß R<sup>1</sup> für Methyl, R<sup>2</sup> für Methylsulfonyl, R<sup>16</sup> für iso-Butyl und R<sup>18</sup> für Wasserstoff stehen.

25

Ib104

30



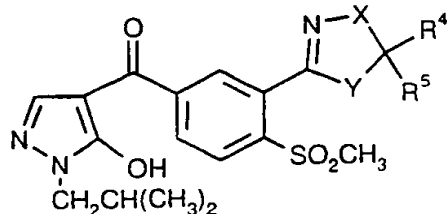
35

- die Verbindungen Ib105.1-Ib105.126, die sich von den entsprechenden Verbindungen Ib1.1-Ib1.126 dadurch unterscheiden, daß R<sup>1</sup> für Wasserstoff, R<sup>2</sup> für Methylsulfonyl, R<sup>16</sup> für iso-Butyl und R<sup>18</sup> für Wasserstoff stehen.

40

Ib105

45



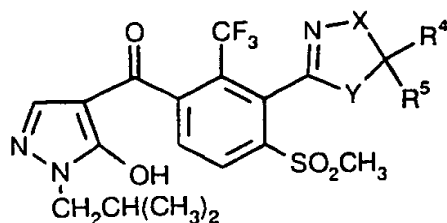
## 60

- die Verbindungen Ib106.1-Ib106.126, die sich von den entsprechenden Verbindungen Ib1.1-Ib1.126 dadurch unterscheiden, daß  $R^1$  für Trifluormethyl,  $R^2$  für Methylsulfonyl,  $R^{16}$  für iso-Butyl und  $R^{18}$  für Wasserstoff stehen.

5

Ib106

10

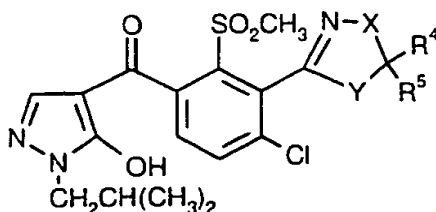


15

- die Verbindungen Ib107.1-Ib107.126, die sich von den entsprechenden Verbindungen Ib1.1-Ib1.126 dadurch unterscheiden, daß  $R^1$  für Methylsulfonyl,  $R^{16}$  für iso-Butyl und  $R^{18}$  für Wasserstoff stehen.

20

Ib107

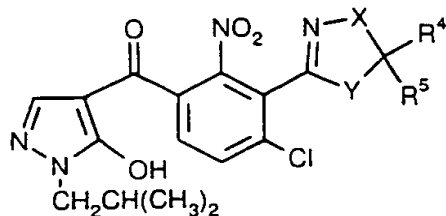


25

- die Verbindungen Ib108.1-Ib108.126, die sich von den entsprechenden Verbindungen Ib1.1-Ib1.126 dadurch unterscheiden, daß  $R^1$  für Nitro,  $R^{16}$  für iso-Butyl und  $R^{18}$  für Wasserstoff stehen.

30

Ib108



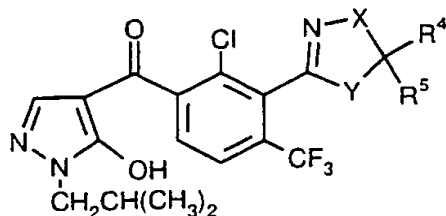
35

- die Verbindungen Ib109.1-Ib109.126, die sich von den entsprechenden Verbindungen Ib1.1-Ib1.126 dadurch unterscheiden, daß  $R^2$  für Trifluormethyl,  $R^{16}$  für iso-Butyl und  $R^{18}$  für Wasserstoff stehen.

40

Ib109

45



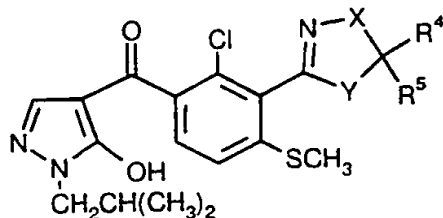
## 61

- die Verbindungen Ib110.1-Ib110.126, die sich von den entsprechenden Verbindungen Ib1.1-Ib1.126 dadurch unterscheiden, daß R<sup>2</sup> für Methylthio, R<sup>16</sup> für iso-Butyl und R<sup>18</sup> für Wasserstoff stehen.

5

Ib110

10

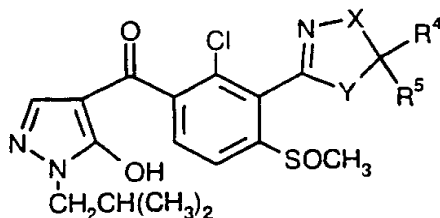


- die Verbindungen Ib111.1-Ib111.126, die sich von den entsprechenden Verbindungen Ib1.1-Ib1.126 dadurch unterscheiden, daß R<sup>2</sup> für Methylsulfinyl, R<sup>16</sup> für iso-Butyl und R<sup>18</sup> für Wasserstoff stehen.

15

Ib111

20

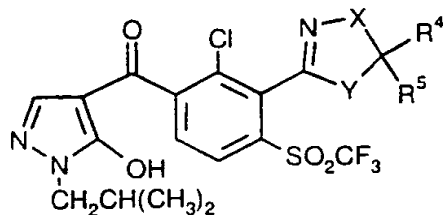


- die Verbindungen Ib112.1-Ib112.126, die sich von den entsprechenden Verbindungen Ib1.1-Ib1.126 dadurch unterscheiden, daß R<sup>2</sup> für Trifluormethylsulfonyl, R<sup>16</sup> für iso-Butyl und R<sup>18</sup> für Wasserstoff stehen.

25

Ib112

30



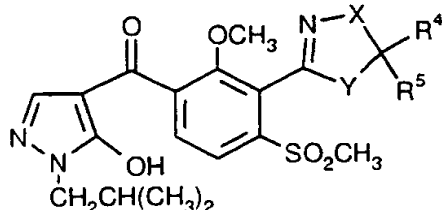
35

- die Verbindungen Ib113.1-Ib113.126, die sich von den entsprechenden Verbindungen Ib1.1-Ib1.126 dadurch unterscheiden, daß R<sup>1</sup> für Methoxy, R<sup>2</sup> für Methylsulfonyl, R<sup>16</sup> für iso-Butyl und R<sup>18</sup> für Wasserstoff stehen.

40

Ib113

45



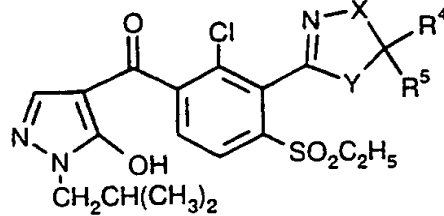
## 62

- die Verbindungen Ib114.1-Ib114.126, die sich von den entsprechenden Verbindungen Ib1.1-Ib1.126 dadurch unterscheiden, daß  $R^2$  für Ethylsulfonyl,  $R^{16}$  für iso-Butyl und  $R^{18}$  für Wasserstoff stehen.

5

Ib114

10

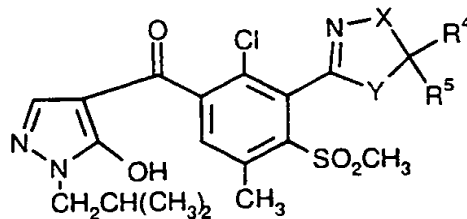


15

- die Verbindungen Ib115.1-Ib115.126, die sich von den entsprechenden Verbindungen Ib1.1-Ib1.126 dadurch unterscheiden, daß  $R^2$  für Methylsulfonyl,  $R^3$  für Methyl,  $R^{16}$  für iso-Butyl und  $R^{18}$  für Wasserstoff stehen.

20

Ib115



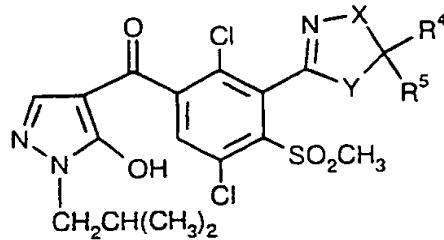
25

- die Verbindungen Ib116.1-Ib116.126, die sich von den entsprechenden Verbindungen Ib1.1-Ib1.126 dadurch unterscheiden, daß  $R^2$  für Methylsulfonyl,  $R^3$  für Chlor,  $R^{16}$  für iso-Butyl und  $R^{18}$  für Wasserstoff stehen.

30

Ib116

35



40

45



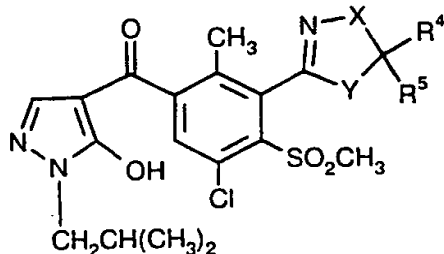
## 63

- die Verbindungen Ib117.1-Ib117.126, die sich von den entsprechenden Verbindungen Ib1.1-Ib1.126 dadurch unterscheiden, daß R<sup>1</sup> für Methyl, R<sup>2</sup> für Methylsulfonyl, R<sup>3</sup> für Chlor, R<sup>16</sup> für iso-Butyl und R<sup>18</sup> für Wasserstoff stehen.

5

Ib117

10



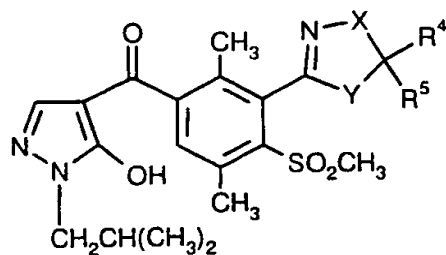
15

- die Verbindungen Ib118.1-Ib118.126, die sich von den entsprechenden Verbindungen Ib1.1-Ib1.126 dadurch unterscheiden, daß R<sup>1</sup> für Methyl, R<sup>2</sup> für Methylsulfonyl, R<sup>3</sup> für Methyl, R<sup>16</sup> für iso-Butyl und R<sup>18</sup> für Wasserstoff stehen.

20

Ib118

25



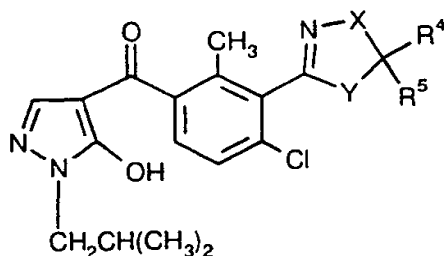
30

- die Verbindungen Ib119.1-Ib119.126, die sich von den entsprechenden Verbindungen Ib1.1-Ib1.126 dadurch unterscheiden, daß R<sup>1</sup> für Methyl, R<sup>16</sup> für iso-Butyl und R<sup>18</sup> für Wasserstoff stehen.

35

Ib119

40



45

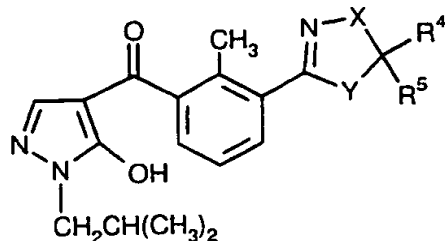
## 64

- die Verbindungen Ib120.1-Ib120.126, die sich von den entsprechenden Verbindungen Ib1.1-Ib1.126 dadurch unterscheiden, daß  $R^1$  für Methyl,  $R^2$  für Wasserstoff,  $R^{16}$  für iso-Butyl und  $R^{18}$  für Wasserstoff stehen.

5

Ib120

10



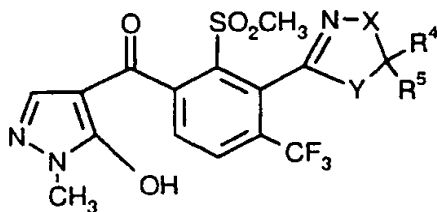
65

- die Verbindungen Ib124.1-Ib124.126, die sich von den entsprechenden Verbindungen Ib1.1-Ib1.126 dadurch unterscheiden, daß  $R^1$  für Methylsulfonyl,  $R^2$  für Trifluormethyl, und  $R^{18}$  für Wasserstoff stehen.

5

Ib124

10

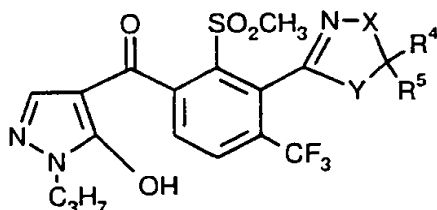


- die Verbindungen Ib125.1-Ib125.126, die sich von den entsprechenden Verbindungen Ib1.1-Ib1.126 dadurch unterscheiden, daß  $R^1$  für Methylsulfonyl,  $R^2$  für Trifluormethyl,  $R^{16}$  für n-Propyl und  $R^{18}$  für Wasserstoff stehen.

15

Ib125

20

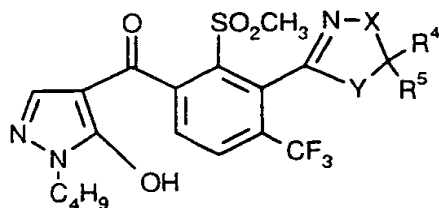


- die Verbindungen Ib126.1-Ib126.126, die sich von den entsprechenden Verbindungen Ib1.1-Ib1.126 dadurch unterscheiden, daß  $R^1$  für Methylsulfonyl,  $R^2$  für Trifluormethyl,  $R^{16}$  für n-Butyl und  $R^{18}$  für Wasserstoff stehen.

25

Ib126

30



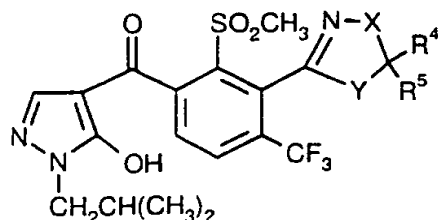
- die Verbindungen Ib127.1-Ib127.126, die sich von den entsprechenden Verbindungen Ib1.1-Ib1.126 dadurch unterscheiden, daß  $R^1$  für Methylsulfonyl,  $R^2$  für Trifluormethyl,  $R^{16}$  für iso-Butyl und  $R^{18}$  für Wasserstoff stehen.

35

Ib127

40

45



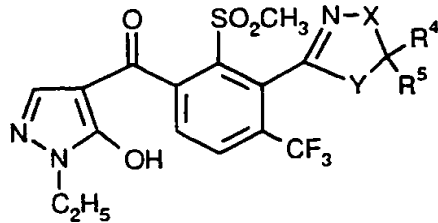
## 66

- die Verbindungen Ib128.1-Ib128.126, die sich von den entsprechenden Verbindungen Ib1.1-Ib1.126 dadurch unterscheiden, daß  $R^1$  für Methylsulfonyl,  $R^2$  für Trifluormethyl,  $R^{16}$  für Ethyl und  $R^{18}$  für Wasserstoff stehen.

5

Ib128

10

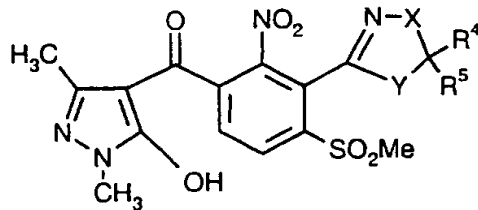


- die Verbindungen Ib129.1-Ib129.126, die sich von den entsprechenden Verbindungen Ib1.1-Ib1.126 dadurch unterscheiden, daß  $R^1$  für Nitro und  $R^2$  für Methylsulfonyl stehen.

15

Ib129

20

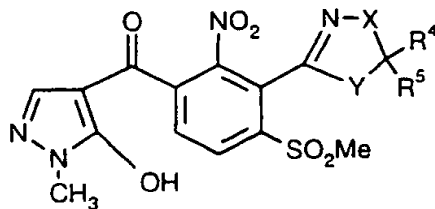


- die Verbindungen Ib130.1-Ib130.126, die sich von den entsprechenden Verbindungen Ib1.1-Ib1.126 dadurch unterscheiden, daß  $R^1$  für Nitro,  $R^2$  für Methylsulfonyl, und  $R^{18}$  für Wasserstoff stehen.

25

Ib130

30

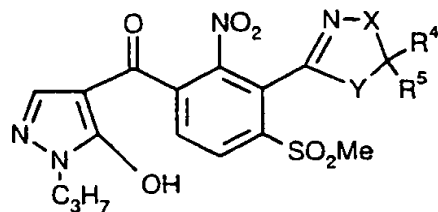


- die Verbindungen Ib131.1-Ib131.126, die sich von den entsprechenden Verbindungen Ib1.1-Ib1.126 dadurch unterscheiden, daß  $R^1$  für Nitro,  $R^2$  für Methylsulfonyl,  $R^{16}$  für n-Propyl und  $R^{18}$  für Wasserstoff stehen.

35

Ib131

40



45

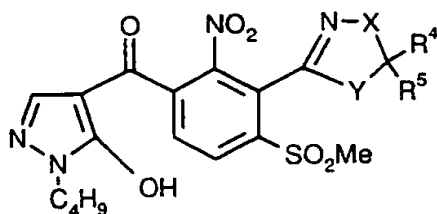
67

- die Verbindungen Ib132.1-Ib132.126, die sich von den entsprechenden Verbindungen Ib1.1-Ib1.126 dadurch unterscheiden, daß  $R^1$  für Nitro,  $R^2$  für Methylsulfonyl,  $R^{16}$  für n-Butyl und  $R^{18}$  für Wasserstoff stehen.

5

Ib132

10

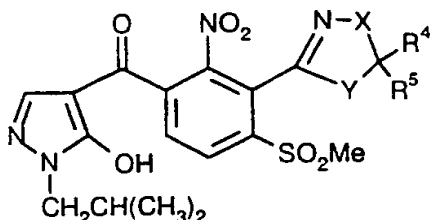


- die Verbindungen Ib133.1-Ib133.126, die sich von den entsprechenden Verbindungen Ib1.1-Ib1.126 dadurch unterscheiden, daß  $R^1$  für Nitro,  $R^2$  für Methylsulfonyl,  $R^{16}$  für iso-Butyl und  $R^{18}$  für Wasserstoff stehen.

15

Ib133

20

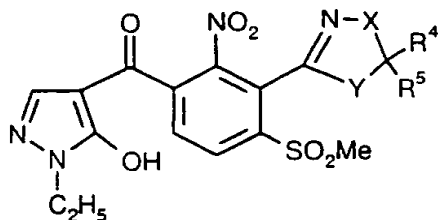


- die Verbindungen Ib134.1-Ib134.126, die sich von den entsprechenden Verbindungen Ib1.1-Ib1.126 dadurch unterscheiden, daß  $R^1$  für Nitro,  $R^2$  für Methylsulfonyl,  $R^{16}$  für Ethyl und  $R^{18}$  für Wasserstoff stehen.

25

Ib134

30



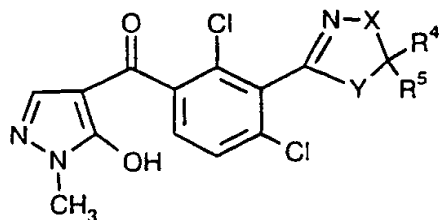
35

- die Verbindungen Ib135.1-Ib135.126, die sich von den entsprechenden Verbindungen Ib1.1-Ib1.126 dadurch unterscheiden, daß  $R^{18}$  für Wasserstoff steht.

40

Ib135

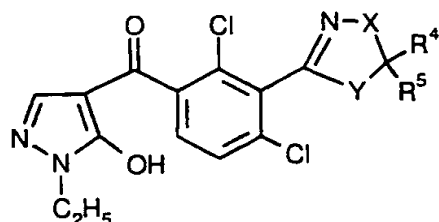
45



68

- die Verbindungen Ib136.1-Ib136.126, die sich von den entsprechenden Verbindungen Ib1.1-Ib1.126 dadurch unterscheiden, daß  $R^{16}$  für Ethyl und  $R^{18}$  für Wasserstoff stehen.

5

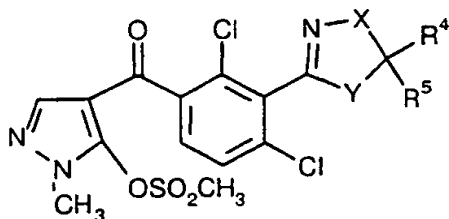


Ib136

10

- die Verbindungen Ib137.1-Ib137.126 die sich von den entsprechenden Verbindungen Ib1.1-Ib1.126 dadurch unterscheiden, daß Z für Methylsulfonyl und  $R^{18}$  für Wasserstoff stehen.

15

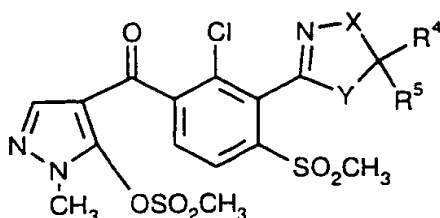


Ib137

20

- die Verbindungen Ib138.1-Ib138.126, die sich von den entsprechenden Verbindungen Ib1.1-Ib1.126 dadurch unterscheiden, daß  $R^2$  für Methylsulfonyl, Z für Methylsulfonyl und  $R^{18}$  für Wasserstoff stehen.

25

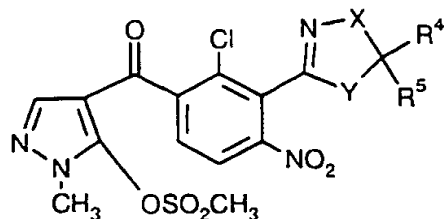


Ib138

30

- die Verbindungen Ib139.1-Ib139.126, die sich von den entsprechenden Verbindungen Ib1.1-Ib1.126 dadurch unterscheiden, daß  $R^2$  für Nitro, Z für Methylsulfonyl und  $R^{18}$  für Wasserstoff stehen.

35



Ib139

40

45

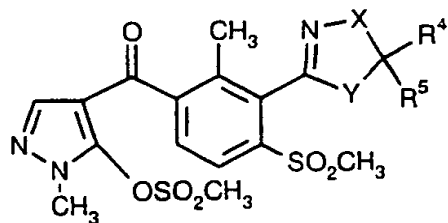
## 69

- die Verbindungen Ib140.1-Ib140.126, die sich von den entsprechenden Verbindungen Ib1.1-Ib1.126 dadurch unterscheiden, daß R<sup>1</sup> für Methyl, R<sup>2</sup> für Methylsulfonyl, Z für Methylsulfonyl und R<sup>18</sup> für Wasserstoff stehen.

5

Ib140

10

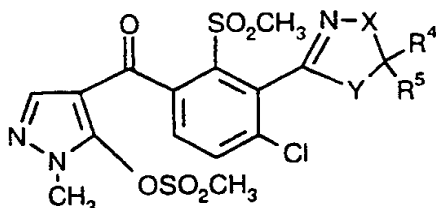


15

- die Verbindungen Ib141.1-Ib141.126 die sich von den entsprechenden Verbindungen Ib1.1-Ib1.126 dadurch unterscheiden, daß R<sup>1</sup> für Methylsulfonyl, Z für Methylsulfonyl und R<sup>18</sup> für Wasserstoff stehen.

20

Ib141

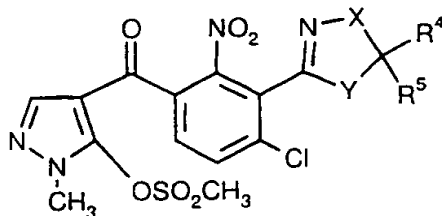


25

- die Verbindungen Ib142.1-Ib142.126 die sich von den entsprechenden Verbindungen Ib1.1-Ib1.126 dadurch unterscheiden, daß R<sup>1</sup> für Nitro, Z für Methylsulfonyl und R<sup>18</sup> für Wasserstoff stehen.

30

Ib142



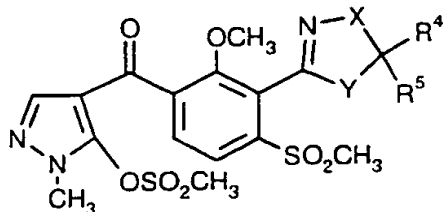
35

- die Verbindungen Ib143.1-Ib143.126, die sich von den entsprechenden Verbindungen Ib1.1-Ib1.126 dadurch unterscheiden, daß R<sup>1</sup> für Methoxy, R<sup>2</sup> und Z für Methylsulfonyl und R<sup>18</sup> für Wasserstoff stehen.

40

Ib143

45



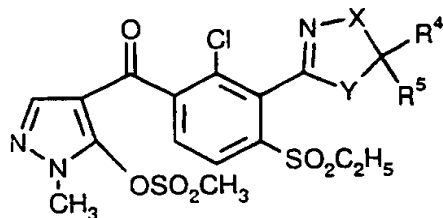
## 70

- die Verbindungen Ib144.1-Ib144.126, die sich von den entsprechenden Verbindungen Ib1.1-Ib1.126 dadurch unterscheiden, daß  $R^2$  für Ethylsulfonyl, Z für Methylsulfonyl und  $R^{18}$  für Wasserstoff stehen.

5

Ib144

10

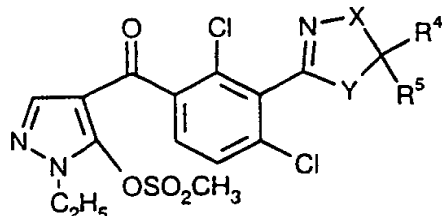


- die Verbindungen Ib145.1-Ib145.126, die sich von den entsprechenden Verbindungen Ib1.1-Ib1.126 dadurch unterscheiden, daß  $R^{16}$  für Ethyl, Z für Methylsulfonyl und  $R^{18}$  für Wasserstoff stehen.

15

Ib145

20

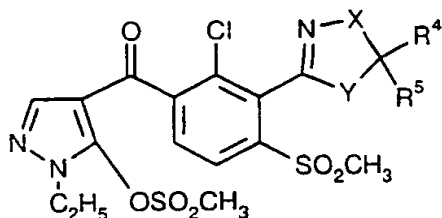


- die Verbindungen Ib146.1-Ib146.126, die sich von den entsprechenden Verbindungen Ib1.1-Ib1.126 dadurch unterscheiden, daß  $R^2$  für Methylsulfonyl,  $R^{16}$  für Ethyl, Z für Methylsulfonyl und  $R^{18}$  für Wasserstoff stehen.

25

Ib146

30



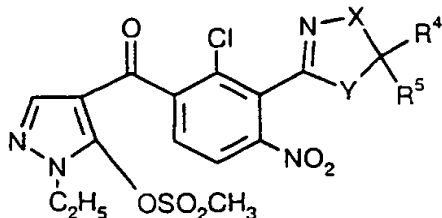
35

- die Verbindungen Ib147.1-Ib147.126, die sich von den entsprechenden Verbindungen Ib1.1-Ib1.126 dadurch unterscheiden, daß  $R^2$  für Nitro,  $R^{16}$  für Ethyl, Z für Methylsulfonyl und  $R^{18}$  für Wasserstoff stehen.

40

Ib147

45





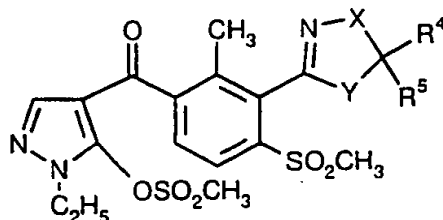
## 71

- die Verbindungen Ib148.1-Ib148.126, die sich von den entsprechenden Verbindungen Ib1.1-Ib1.126 dadurch unterscheiden, daß  $R^1$  für Methyl,  $R^2$  für Methylsulfonyl,  $R^{16}$  für Ethyl, Z für Methylsulfonyl und  $R^{18}$  für Wasserstoff stehen.

5

Ib148

10

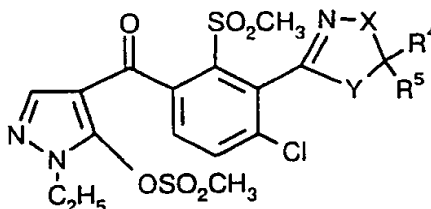


- die Verbindungen Ib149.1-Ib149.126, die sich von den entsprechenden Verbindungen Ib1.1-Ib1.126 dadurch unterscheiden, daß  $R^1$  für Methylsulfonyl,  $R^{16}$  für Ethyl, Z für Methylsulfonyl und  $R^{18}$  für Wasserstoff stehen.

15

Ib149

20

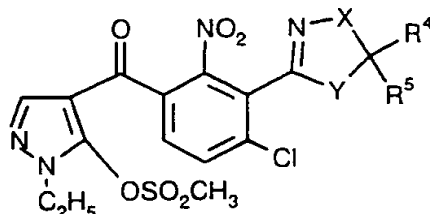


- die Verbindungen Ib150.1-Ib150.126, die sich von den entsprechenden Verbindungen Ib1.1-Ib1.126 dadurch unterscheiden, daß  $R^1$  für Nitro,  $R^{16}$  für Ethyl, Z für Methylsulfonyl und  $R^{18}$  für Wasserstoff stehen.

25

Ib150

30



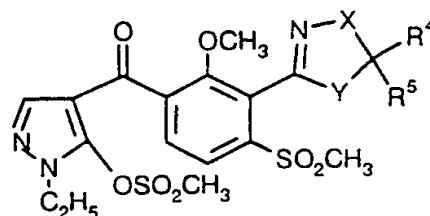
- die Verbindungen Ib151.1-Ib151.126, die sich von den entsprechenden Verbindungen Ib1.1-Ib1.126 dadurch unterscheiden, daß  $R^1$  für Methoxy,  $R^2$  für Methylsulfonyl,  $R^{16}$  für Ethyl, Z für Methylsulfonyl und  $R^{18}$  für Wasserstoff stehen.

35

Ib151

40

45



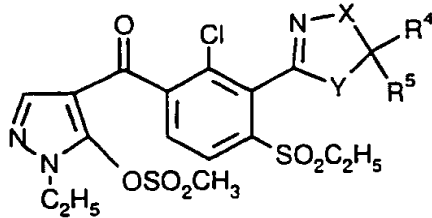
## 72

- die Verbindungen Ib152.1-Ib152.126, die sich von den entsprechenden Verbindungen Ib1.1-Ib1.126 dadurch unterscheiden, daß  $R^2$  für Ethylsulfonyl,  $R^{16}$  für Ethyl, Z für Methylsulfonyl und  $R^{18}$  für Wasserstoff stehen.

5

Ib152

10

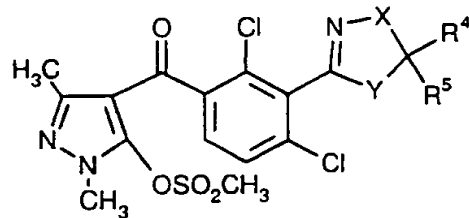


- die Verbindungen Ib153.1-Ib153.126, die sich von den entsprechenden Verbindungen Ib1.1-Ib1.126 dadurch unterscheiden, daß Z für Methylsulfonyl steht.

15

Ib153

20

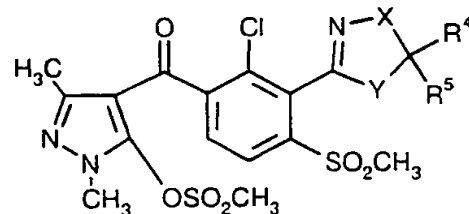


25

- die Verbindungen Ib154.1-Ib154.126, die sich von den entsprechenden Verbindungen Ib1.1-Ib1.126 dadurch unterscheiden, daß  $R^2$  und Z für Methylsulfonyl stehen.

30

Ib154

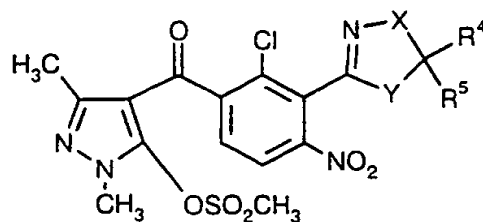


35

- die Verbindungen Ib155.1-Ib155.126, die sich von den entsprechenden Verbindungen Ib1.1-Ib1.126 dadurch unterscheiden, daß  $R^2$  für Nitro und Z für Methylsulfonyl stehen.

40

Ib155



45

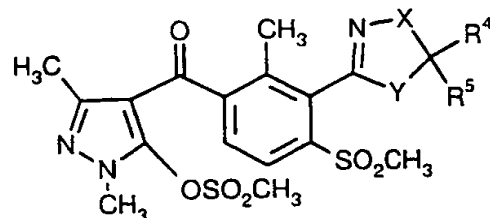
73

- die Verbindungen Ib156.1-Ib156.126, die sich von den entsprechenden Verbindungen Ib1.1-Ib1.126 dadurch unterscheiden, daß  $R^1$  für Methyl,  $R^2$  und Z für Methylsulfonyl stehen.

5

Ib156

10

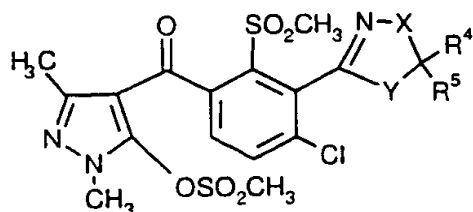


- die Verbindungen Ib157.1-Ib157.126, die sich von den entsprechenden Verbindungen Ib1.1-Ib1.126 dadurch unterscheiden, daß  $R^1$  und Z für Methylsulfonyl stehen.

15

Ib157

20

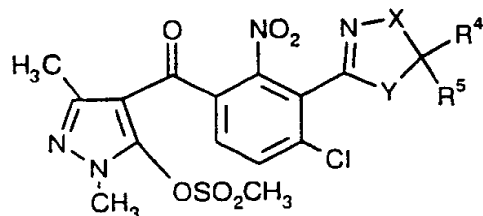


- die Verbindungen Ib158.1-Ib158.126, die sich von den entsprechenden Verbindungen Ib1.1-Ib1.126 dadurch unterscheiden, daß  $R^1$  für Nitro und Z für Methylsulfonyl stehen.

25

Ib158

30

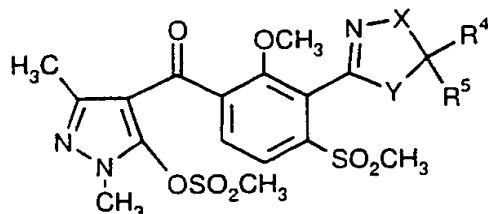


- die Verbindungen Ib159.1-Ib159.126, die sich von den entsprechenden Verbindungen Ib1.1-Ib1.126 dadurch unterscheiden, daß  $R^1$  für Methoxy,  $R^2$  und Z für Methylsulfonyl stehen.

35

Ib159

40

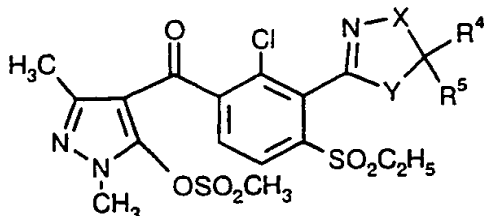


45

74

- die Verbindungen Ib160.1-Ib160.126, die sich von den entsprechenden Verbindungen Ib1.1-Ib1.126 dadurch unterscheiden, daß R<sup>2</sup> für Ethylsulfonyl und Z für Methylsulfonyl stehen.

5

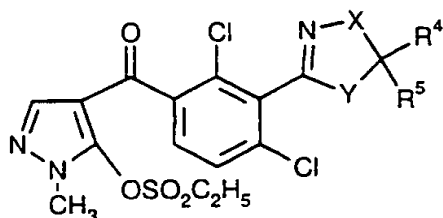


Ib160

10

- die Verbindungen Ib161.1-Ib161.126, die sich von den entsprechenden Verbindungen Ib1.1-Ib1.126 dadurch unterscheiden, daß Z für Ethylsulfonyl und R<sup>18</sup> für Wasserstoff stehen.

15

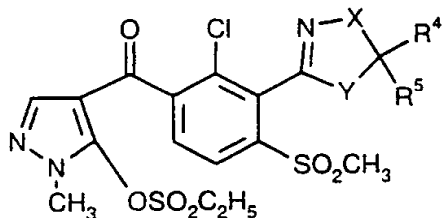


Ib161

20

- die Verbindungen Ib162.1-Ib162.126, die sich von den entsprechenden Verbindungen Ib1.1-Ib1.126 dadurch unterscheiden, daß R<sup>2</sup> für Methylsulfonyl, Z für Ethylsulfonyl und R<sup>18</sup> für Wasserstoff stehen.

25

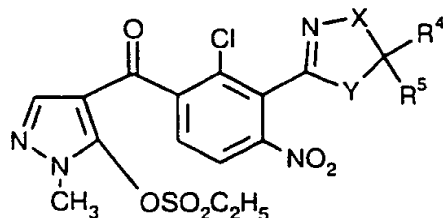


Ib162

30

- die Verbindungen Ib163.1-Ib163.126, die sich von den entsprechenden Verbindungen Ib1.1-Ib1.126 dadurch unterscheiden, daß R<sup>2</sup> für Nitro, Z für Ethylsulfonyl und R<sup>18</sup> für Wasserstoff stehen.

35



Ib163

40

45

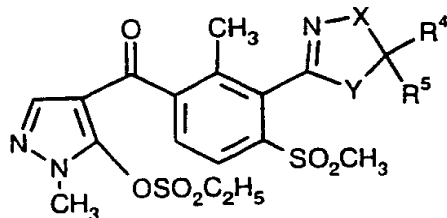
## 75

- die Verbindungen Ib164.1-Ib164.126, die sich von den entsprechenden Verbindungen Ib1.1-Ib1.126 dadurch unterscheiden, daß  $R^1$  für Methyl,  $R^2$  für Methylsulfonyl, Z für Ethylsulfonyl und  $R^{18}$  für Wasserstoff stehen.

5

Ib164

10

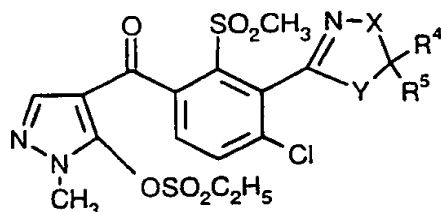


15

- die Verbindungen Ib165.1-Ib165.126, die sich von den entsprechenden Verbindungen Ib1.1-Ib1.126 dadurch unterscheiden, daß  $R^1$  für Methylsulfonyl, Z für Ethylsulfonyl und  $R^{18}$  für Wasserstoff stehen.

20

Ib165

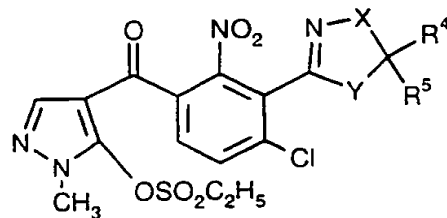


25

- die Verbindungen Ib166.1-Ib166.126, die sich von den entsprechenden Verbindungen Ib1.1-Ib1.126 dadurch unterscheiden, daß  $R^1$  für Nitro, Z für Ethylsulfonyl und  $R^{18}$  für Wasserstoff stehen.

30

Ib166



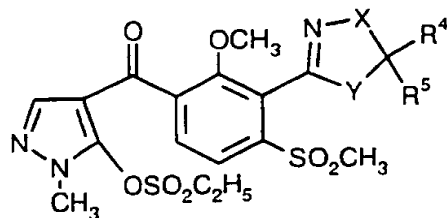
35

- die Verbindungen Ib167.1-Ib167.126, die sich von den entsprechenden Verbindungen Ib1.1-Ib1.126 dadurch unterscheiden, daß  $R^1$  für Methoxy,  $R^2$  für Methylsulfonyl, Z für Ethylsulfonyl und  $R^{18}$  für Wasserstoff stehen.

40

Ib167

45



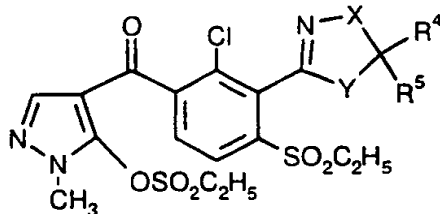
## 76

- die Verbindungen Ib168.1-Ib168.126, die sich von den entsprechenden Verbindungen Ib1.1-Ib1.126 dadurch unterscheiden, daß  $R^2$  und Z für Ethylsulfonyl und  $R^{18}$  für Wasserstoff stehen.

5

Ib168

10

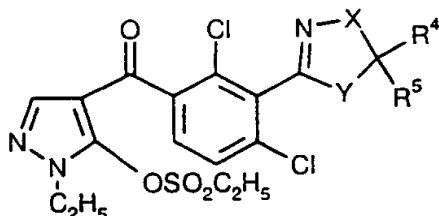


15

- die Verbindungen Ib169.1-Ib169.126, die sich von den entsprechenden Verbindungen Ib1.1-Ib1.126 dadurch unterscheiden, daß  $R^{16}$  für Ethyl, Z für Ethylsulfonyl und  $R^{18}$  für Wasserstoff stehen.

20

Ib169

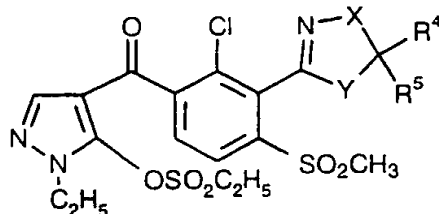


25

- die Verbindungen Ib170.1-Ib170.126, die sich von den entsprechenden Verbindungen Ib1.1-Ib1.126 dadurch unterscheiden, daß  $R^2$  für Methylsulfonyl,  $R^{16}$  für Ethyl, Z für Ethylsulfonyl und  $R^{18}$  für Wasserstoff stehen.

30

Ib170



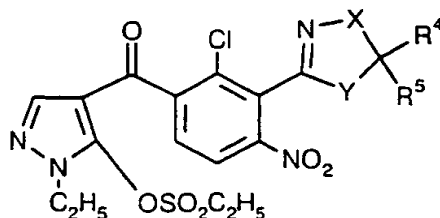
35

- die Verbindungen Ib171.1-Ib171.126, die sich von den entsprechenden Verbindungen Ib1.1-Ib1.126 dadurch unterscheiden, daß  $R^2$  für Nitro,  $R^{16}$  für Ethyl, Z für Ethylsulfonyl und  $R^{18}$  für Wasserstoff stehen.

40

Ib171

45



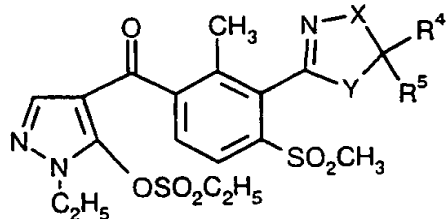
77

- die Verbindungen Ib172.1-Ib172.126, die sich von den entsprechenden Verbindungen Ib1.1-Ib1.126 dadurch unterscheiden, daß  $R^1$  für Methyl,  $R^2$  für Methylsulfonyl,  $R^{16}$  für Ethyl, Z für Ethylsulfonyl und  $R^{18}$  für Wasserstoff stehen.

5

Ib172

10

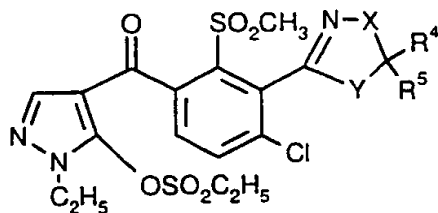


- die Verbindungen Ib173.1-Ib173.126, die sich von den entsprechenden Verbindungen Ib1.1-Ib1.126 dadurch unterscheiden, daß  $R^1$  für Methylsulfonyl,  $R^{16}$  für Ethyl, Z für Ethylsulfonyl und  $R^{18}$  für Wasserstoff stehen.

15

Ib173

20

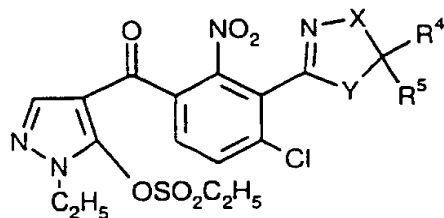


- die Verbindungen Ib174.1-Ib174.126, die sich von den entsprechenden Verbindungen Ib1.1-Ib1.126 dadurch unterscheiden, daß  $R^1$  für Nitro,  $R^{16}$  für Ethyl, Z für Ethylsulfonyl und  $R^{18}$  für Wasserstoff stehen.

25

Ib174

30



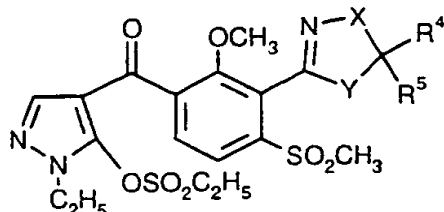
35

- die Verbindungen Ib175.1-Ib175.126, die sich von den entsprechenden Verbindungen Ib1.1-Ib1.126 dadurch unterscheiden, daß  $R^1$  für Methoxy,  $R^2$  für Methylsulfonyl,  $R^{16}$  für Ethyl, Z für Ethylsulfonyl und  $R^{18}$  für Wasserstoff stehen.

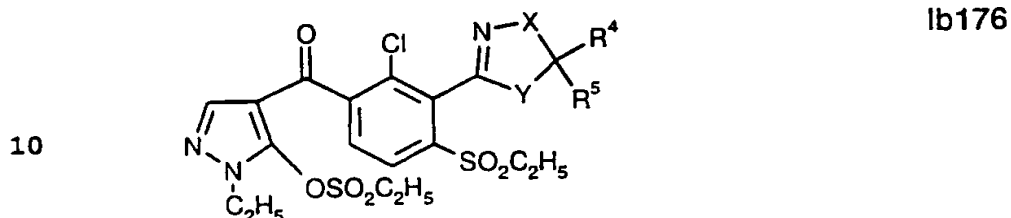
40

Ib175

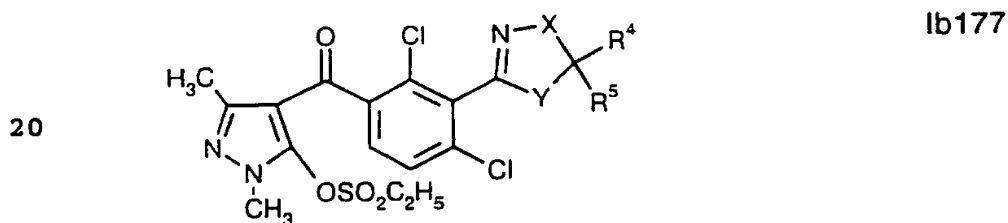
45



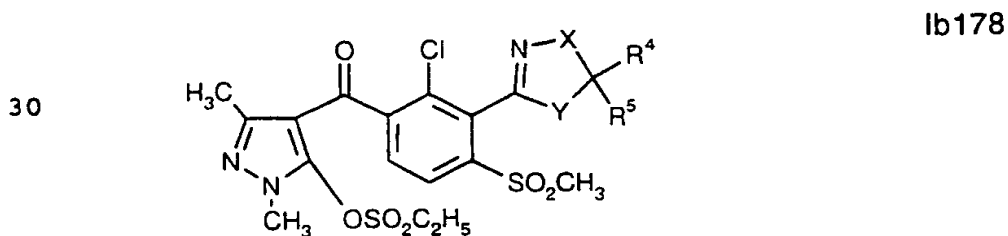
- 5 - die Verbindungen Ib176.1-Ib176.126, die sich von den entsprechenden Verbindungen Ib1.1-Ib1.126 dadurch unterscheiden, daß  $R^2$  für Ethylsulfonyl,  $R^{16}$  für Ethyl, Z für Ethylsulfonyl und  $R^{18}$  für Wasserstoff stehen.



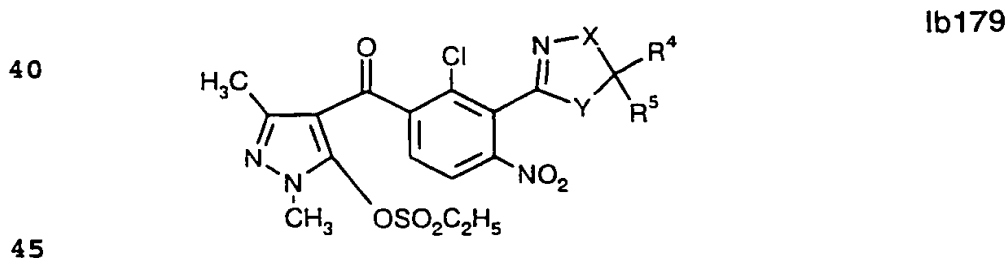
- 15 - die Verbindungen Ib177.1-Ib177.126, die sich von den entsprechenden Verbindungen Ib1.1-Ib1.126 dadurch unterscheiden, daß Z für Ethylsulfonyl steht.



- 25 - die Verbindungen Ib178.1-Ib178.126, die sich von den entsprechenden Verbindungen Ib1.1-Ib1.126 dadurch unterscheiden, daß  $R^2$  für Methylsulfonyl und Z für Ethylsulfonyl stehen.



- 35 - die Verbindungen Ib179.1-Ib179.126, die sich von den entsprechenden Verbindungen Ib1.1-Ib1.126 dadurch unterscheiden, daß  $R^2$  für Nitro und Z für Ethylsulfonyl stehen.



45



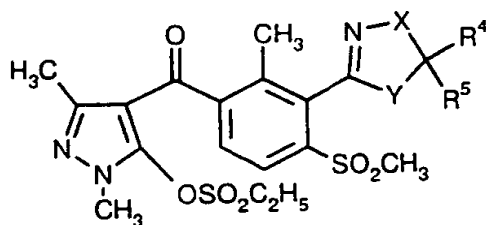
## 79

- die Verbindungen Ib180.1-Ib180.126, die sich von den entsprechenden Verbindungen Ib1.1-Ib1.126 dadurch unterscheiden, daß R<sup>1</sup> für Methyl, R<sup>2</sup> für Methylsulfonyl und Z für Ethylsulfonyl stehen.

5

Ib180

10

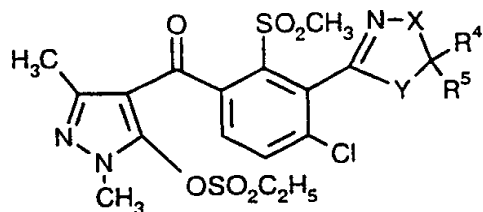


- die Verbindungen Ib181.1-Ib181.126, die sich von den entsprechenden Verbindungen Ib1.1-Ib1.126 dadurch unterscheiden, daß R<sup>1</sup> für Methylsulfonyl und Z für Ethylsulfonyl stehen.

15

Ib181

20

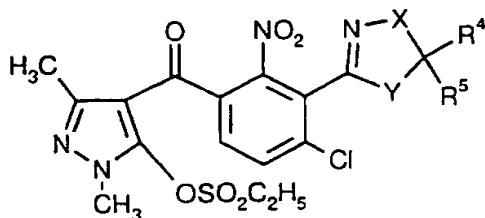


- die Verbindungen Ib182.1-Ib182.126, die sich von den entsprechenden Verbindungen Ib1.1-Ib1.126 dadurch unterscheiden, daß R<sup>1</sup> für Nitro und Z für Ethylsulfonyl stehen.

25

Ib182

30

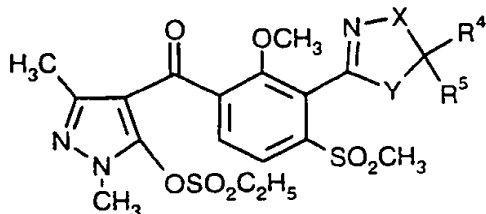


- die Verbindungen Ib183.1-Ib183.126, die sich von den entsprechenden Verbindungen Ib1.1-Ib1.126 dadurch unterscheiden, daß R<sup>1</sup> für Methoxy, R<sup>2</sup> für Methylsulfonyl und Z für Ethylsulfonyl stehen.

35

Ib183

40



45

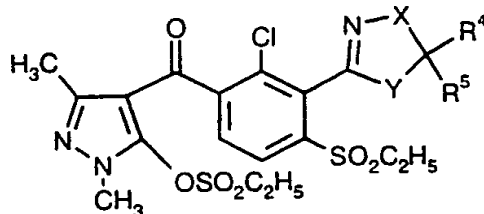
## 80

- die Verbindungen Ib184.1-Ib184.126, die sich von den entsprechenden Verbindungen Ib1.1-Ib1.126 dadurch unterscheiden, daß  $R^2$  und Z für Ethylsulfonyl stehen.

5

Ib184

10

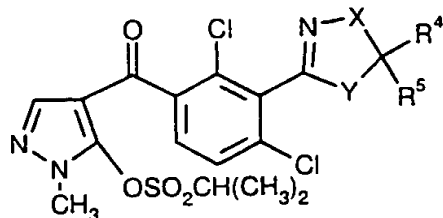


- die Verbindungen Ib185.1-Ib185.126 die sich von den entsprechenden Verbindungen Ib1.1-Ib1.126 dadurch unterscheiden, daß Z für iso-Propylsulfonyl und  $R^{18}$  für Wasserstoff stehen.

15

Ib185

20

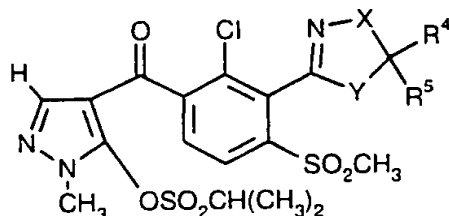


- die Verbindungen Ib186.1-Ib186.126, die sich von den entsprechenden Verbindungen Ib1.1-Ib1.126 dadurch unterscheiden, daß  $R^2$  für Methylsulfonyl, Z für iso-Propylsulfonyl und  $R^{18}$  für Wasserstoff stehen.

25

Ib186

30

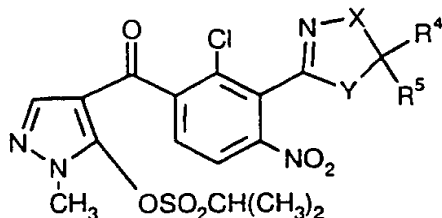


- die Verbindungen Ib187.1-Ib187.126, die sich von den entsprechenden Verbindungen Ib1.1-Ib1.126 dadurch unterscheiden, daß  $R^2$  für Nitro, Z für iso-Propylsulfonyl und  $R^{18}$  für Wasserstoff stehen.

35

Ib187

40



45

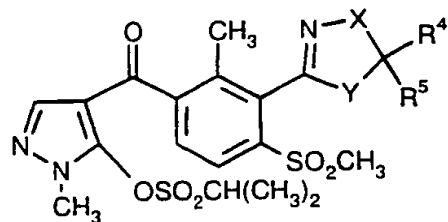
## 81

- die Verbindungen Ib188.1-Ib188.126, die sich von den entsprechenden Verbindungen Ib1.1-Ib1.126 dadurch unterscheiden, daß  $R^1$  für Methyl,  $R^2$  für Methylsulfonyl, Z für iso-Propylsulfonyl und  $R^{18}$  für Wasserstoff stehen.

5

Ib188

10

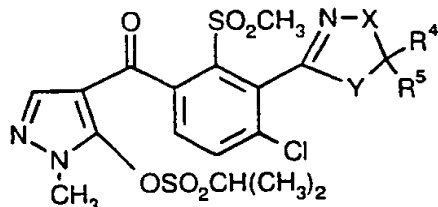


15

- die Verbindungen Ib189.1-Ib189.126, die sich von den entsprechenden Verbindungen Ib1.1-Ib1.126 dadurch unterscheiden, daß  $R^1$  für Methylsulfonyl, Z für iso-Propylsulfonyl und  $R^{18}$  für Wasserstoff stehen.

20

Ib189

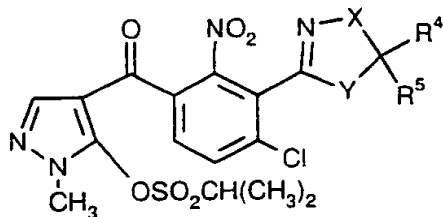


25

- die Verbindungen Ib190.1-Ib190.126, die sich von den entsprechenden Verbindungen Ib1.1-Ib1.126 dadurch unterscheiden, daß  $R^1$  für Nitro, Z für iso-Propylsulfonyl und  $R^{18}$  für Wasserstoff stehen.

30

Ib190



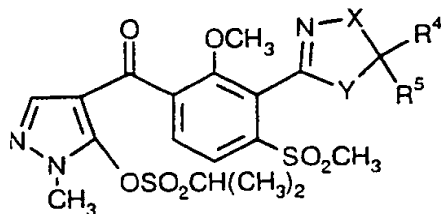
35

- die Verbindungen Ib191.1-Ib191.126, die sich von den entsprechenden Verbindungen Ib1.1-Ib1.126 dadurch unterscheiden, daß  $R^1$  für Methoxy,  $R^2$  für Methylsulfonyl, Z für iso-Propylsulfonyl und  $R^{18}$  für Wasserstoff stehen.

40

Ib191

45

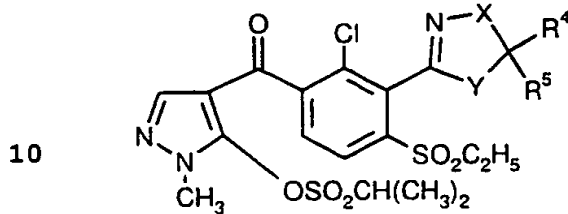


## 82

- die Verbindungen Ib192.1-Ib192.126, die sich von den entsprechenden Verbindungen Ib1.1-Ib1.126 dadurch unterscheiden, daß  $R^2$  für Ethylsulfonyl, Z für iso-Propylsulfonyl und  $R^{18}$  für Wasserstoff stehen.

5

Ib192

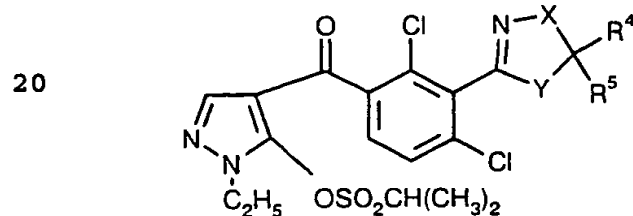


10

- die Verbindungen Ib193.1-Ib193.126, die sich von den entsprechenden Verbindungen Ib1.1-Ib1.126 dadurch unterscheiden, daß  $R^{16}$  für Ethyl, Z für iso-Propylsulfonyl und  $R^{18}$  für Wasserstoff stehen.

15

Ib193

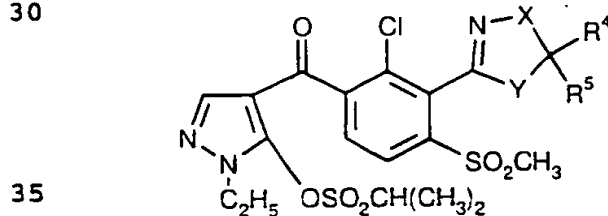


20

- 25 - die Verbindungen Ib194.1-Ib194.126, die sich von den entsprechenden Verbindungen Ib1.1-Ib1.126 dadurch unterscheiden, daß  $R^2$  für Methylsulfonyl,  $R^{16}$  für Ethyl, Z für iso-Propylsulfonyl und  $R^{18}$  für Wasserstoff stehen.

30

Ib194

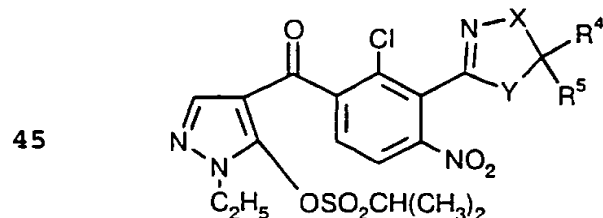


35

- die Verbindungen Ib195.1-Ib195.126, die sich von den entsprechenden Verbindungen Ib1.1-Ib1.126 dadurch unterscheiden, daß  $R^2$  für Nitro,  $R^{16}$  für Ethyl, Z für iso-Propylsulfonyl und  $R^{18}$  für Wasserstoff stehen.

40

Ib195



45

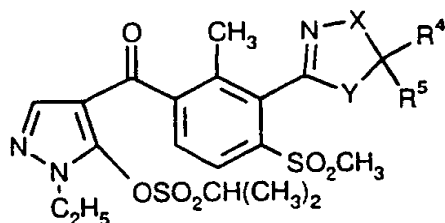
83

- die Verbindungen Ib196.1-Ib196.126, die sich von den entsprechenden Verbindungen Ib1.1-Ib1.126 dadurch unterscheiden, daß  $R^1$  für Methyl,  $R^2$  für Methylsulfonyl,  $R^{16}$  für Ethyl, Z für iso-Propylsulfonyl und  $R^{18}$  für Wasserstoff stehen.

5

Ib196

10

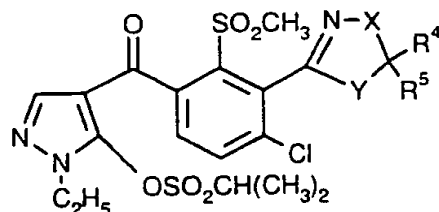


- die Verbindungen Ib197.1-Ib197.126, die sich von den entsprechenden Verbindungen Ib1.1-Ib1.126 dadurch unterscheiden, daß  $R^1$  für Methylsulfonyl,  $R^{16}$  für Ethyl, Z für iso-Propylsulfonyl und  $R^{18}$  für Wasserstoff stehen.

15

Ib197

20

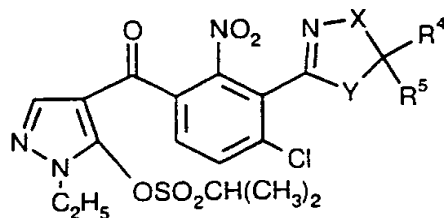


- die Verbindungen Ib198.1-Ib198.126, die sich von den entsprechenden Verbindungen Ib1.1-Ib1.126 dadurch unterscheiden, daß  $R^1$  für Nitro,  $R^{16}$  für Ethyl, Z für iso-Propylsulfonyl und  $R^{18}$  für Wasserstoff stehen.

25

Ib198

30

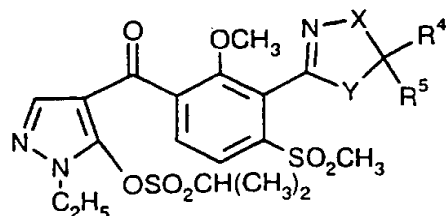


- die Verbindungen Ib199.1-Ib199.126, die sich von den entsprechenden Verbindungen Ib1.1-Ib1.126 dadurch unterscheiden, daß  $R^1$  für Methoxy,  $R^2$  für Methylsulfonyl,  $R^{16}$  für Ethyl, Z für iso-Propylsulfonyl und  $R^{18}$  für Wasserstoff stehen.

35

Ib199

40



45

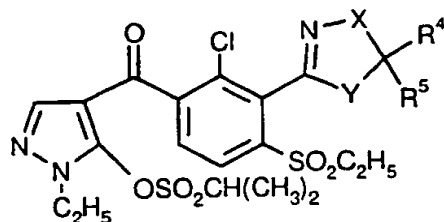
## 84

- die Verbindungen Ib200.1-Ib200.126, die sich von den entsprechenden Verbindungen Ib1.1-Ib1.126 dadurch unterscheiden, daß  $R^2$  für Ethylsulfonyl,  $R^{16}$  für Ethyl, Z für iso-Propylsulfonyl und  $R^{18}$  für Wasserstoff stehen.

5

Ib200

10

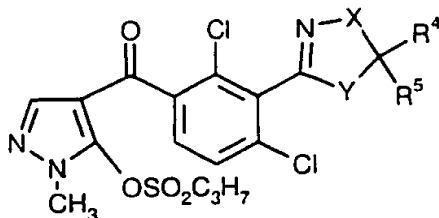


- die Verbindungen Ib201.1-Ib201.126, die sich von den entsprechenden Verbindungen Ib1.1-Ib1.126 dadurch unterscheiden, daß Z für n-Propylsulfonyl und  $R^{18}$  für Wasserstoff stehen.

15

Ib201

20

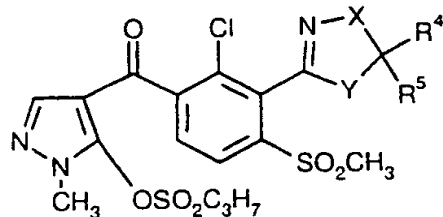


25

- die Verbindungen Ib202.1-Ib202.126, die sich von den entsprechenden Verbindungen Ib1.1-Ib1.126 dadurch unterscheiden, daß  $R^2$  für Methylsulfonyl, Z für n-Propylsulfonyl und  $R^{18}$  für Wasserstoff stehen.

30

Ib202



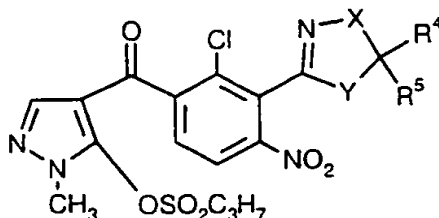
35

- die Verbindungen Ib203.1-Ib203.126, die sich von den entsprechenden Verbindungen Ib1.1-Ib1.126 dadurch unterscheiden, daß  $R^2$  für Nitro, Z für n-Propylsulfonyl und  $R^{18}$  für Wasserstoff stehen.

40

Ib203

45



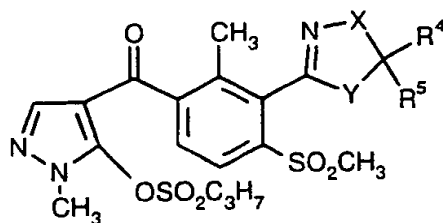
## 85

- die Verbindungen Ib204.1-Ib204.126, die sich von den entsprechenden Verbindungen Ib1.1-Ib1.126 dadurch unterscheiden, daß R<sup>1</sup> für Methyl, R<sup>2</sup> für Methylsulfonyl, Z für n-Propylsulfonyl und R<sup>18</sup> für Wasserstoff stehen.

5

Ib204

10

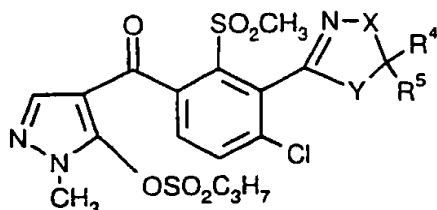


15

- die Verbindungen Ib205.1-Ib205.126, die sich von den entsprechenden Verbindungen Ib1.1-Ib1.126 dadurch unterscheiden, daß R<sup>1</sup> für Methylsulfonyl, Z für n-Propylsulfonyl und R<sup>18</sup> für Wasserstoff stehen.

20

Ib205

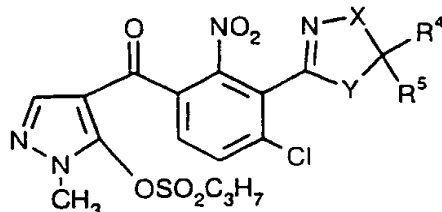


25

- die Verbindungen Ib206.1-Ib206.126, die sich von den entsprechenden Verbindungen Ib1.1-Ib1.126 dadurch unterscheiden, daß R<sup>1</sup> für Nitro, Z für n-Propylsulfonyl und R<sup>18</sup> für Wasserstoff stehen.

30

Ib206



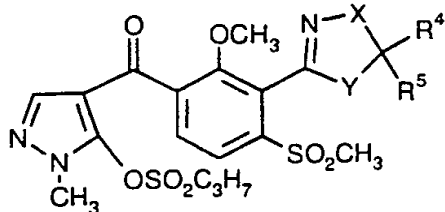
35

- die Verbindungen Ib207.1-Ib207.126, die sich von den entsprechenden Verbindungen Ib1.1-Ib1.126 dadurch unterscheiden, daß R<sup>1</sup> für Methoxy, R<sup>2</sup> für Methylsulfonyl, Z für n-Propylsulfonyl und R<sup>18</sup> für Wasserstoff stehen.

40

Ib207

45



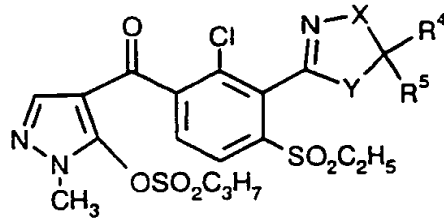
## 86

- die Verbindungen Ib.208.1-Ib208.126, die sich von den entsprechenden Verbindungen Ib1.1-Ib1.126 dadurch unterscheiden, daß R<sup>2</sup> für Ethylsulfonyl, Z für n-Propylsulfonyl und R<sup>18</sup> für Wasserstoff stehen.

5

Ib208

10

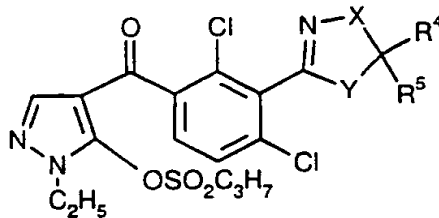


- die Verbindungen Ib209.1-Ib209.126, die sich von den entsprechenden Verbindungen Ib1.1-Ib1.126 dadurch unterscheiden, daß R<sup>16</sup> für Ethyl, Z für n-Propylsulfonyl und R<sup>18</sup> für Wasserstoff stehen.

15

Ib209

20

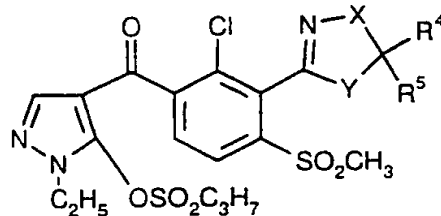


- die Verbindungen Ib210.1-Ib210.126, die sich von den entsprechenden Verbindungen Ib1.1-Ib1.126 dadurch unterscheiden, daß R<sup>2</sup> für Methylsulfonyl, R<sup>16</sup> für Ethyl, Z für n-Propylsulfonyl und R<sup>18</sup> für Wasserstoff stehen.

25

Ib210

30



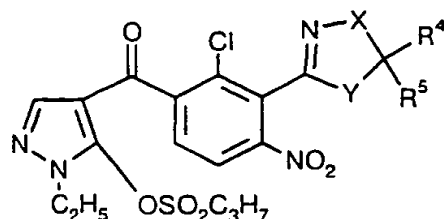
35

- die Verbindungen Ib211.1-Ib211.126, die sich von den entsprechenden Verbindungen Ib1.1-Ib1.126 dadurch unterscheiden, daß R<sup>2</sup> für Nitro, R<sup>16</sup> für Ethyl, Z für n-Propylsulfonyl und R<sup>18</sup> für Wasserstoff stehen.

40

Ib211

45





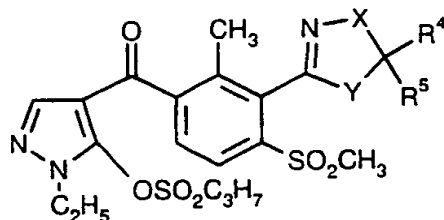
## 87

- die Verbindungen Ib212.1-Ib212.126, die sich von den entsprechenden Verbindungen Ib1.1-Ib1.126 dadurch unterscheiden, daß  $R^1$  für Methyl,  $R^2$  für Methylsulfonyl,  $R^{16}$  für Ethyl, Z für n-Propylsulfonyl und  $R^{18}$  für Wasserstoff stehen.

5

Ib212

10

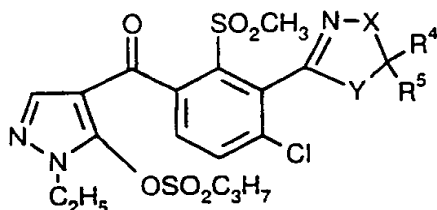


- die Verbindungen Ib213.1-Ib213.126, die sich von den entsprechenden Verbindungen Ib1.1-Ib1.126 dadurch unterscheiden, daß  $R^1$  für Methylsulfonyl,  $R^{16}$  für Ethyl, Z für n-Propylsulfonyl und  $R^{18}$  für Wasserstoff stehen.

15

Ib213

20

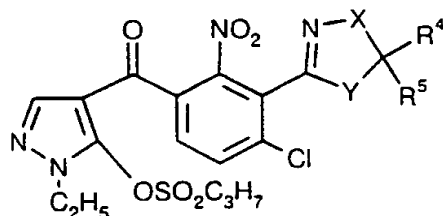


- die Verbindungen Ib214.1-Ib214.126, die sich von den entsprechenden Verbindungen Ib1.1-Ib1.126 dadurch unterscheiden, daß  $R^1$  für Nitro,  $R^{16}$  für Ethyl, Z für n-Propylsulfonyl und  $R^{18}$  für Wasserstoff stehen.

25

Ib214

30



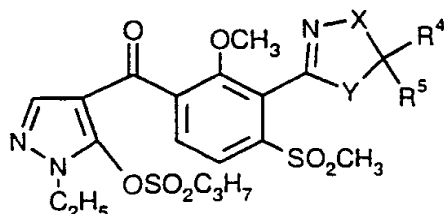
35

- die Verbindungen Ib215.1-Ib215.126, die sich von den entsprechenden Verbindungen Ib1.1-Ib1.126 dadurch unterscheiden, daß  $R^1$  für Methoxy,  $R^2$  für Methylsulfonyl,  $R^{16}$  für Ethyl, Z für n-Propylsulfonyl und  $R^{18}$  für Wasserstoff stehen.

40

Ib215

45



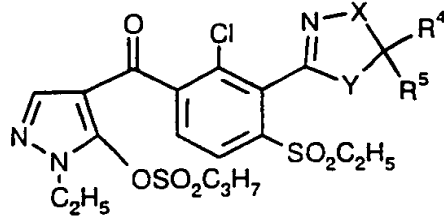
## 88

- die Verbindungen Ib216.1-Ib216.126, die sich von den entsprechenden Verbindungen Ib1.1-Ib1.126 dadurch unterscheiden, daß  $R^2$  für Ethylsulfonyl,  $R^{16}$  für Ethyl, Z für n-Propylsulfonyl und  $R^{18}$  für Wasserstoff stehen.

5

Ib216

10

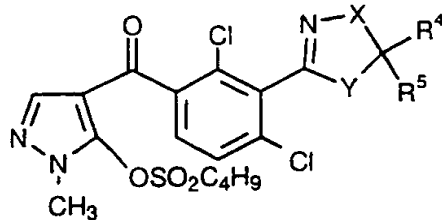


15

- die Verbindungen Ib217.1-Ib217.126, die sich von den entsprechenden Verbindungen Ib1.1-Ib1.126 dadurch unterscheiden, daß Z für n-Butylsulfonyl und  $R^{18}$  für Wasserstoff stehen.

20

Ib217

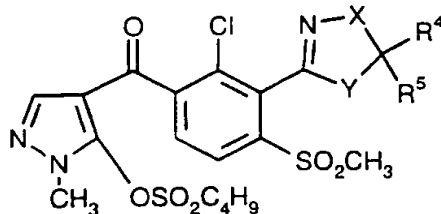


25

- die Verbindungen Ib218.1-Ib218.126, die sich von den entsprechenden Verbindungen Ib1.1-Ib1.126 dadurch unterscheiden, daß  $R^2$  für Methylsulfonyl, Z für n-Butylsulfonyl und  $R^{18}$  für Wasserstoff stehen.

30

Ib218



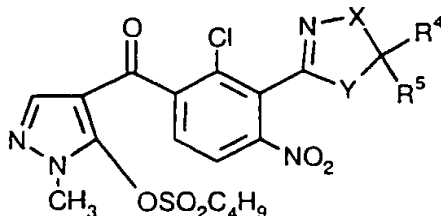
35

- die Verbindungen Ib219.1-Ib219.126, die sich von den entsprechenden Verbindungen Ib1.1-Ib1.126 dadurch unterscheiden, daß  $R^2$  für Nitro, Z für n-Butylsulfonyl und  $R^{18}$  für Wasserstoff stehen.

40

Ib 219

45



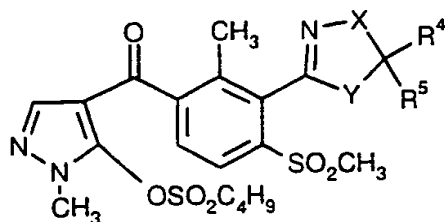
## 89

- die Verbindungen Ib220.1-Ib220.126, die sich von den entsprechenden Verbindungen Ib1.1-Ib1.126 dadurch unterscheiden, daß  $R^1$  für Methyl,  $R^2$  für Methylsulfonyl, Z für n-Butylsulfonyl und  $R^{18}$  für Wasserstoff stehen.

5

Ib220

10

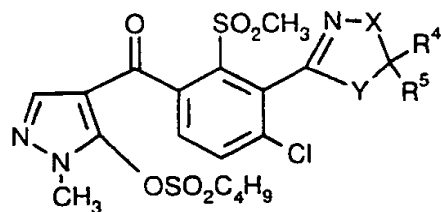


15

- die Verbindungen Ib221.1-Ib221.126, die sich von den entsprechenden Verbindungen Ib1.1-Ib1.126 dadurch unterscheiden, daß  $R^1$  für Methylsulfonyl, Z für n-Butylsulfonyl und  $R^{18}$  für Wasserstoff stehen.

20

Ib221

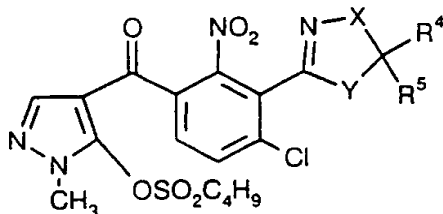


25

- die Verbindungen Ib222.1-Ib222.126, die sich von den entsprechenden Verbindungen Ib1.1-Ib1.126 dadurch unterscheiden, daß  $R^1$  für Nitro, Z für n-Butylsulfonyl und  $R^{18}$  für Wasserstoff stehen.

30

Ib222



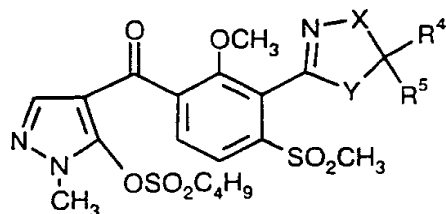
35

- die Verbindungen Ib223.1-Ib223.126, die sich von den entsprechenden Verbindungen Ib1.1-Ib1.126 dadurch unterscheiden, daß  $R^1$  für Methoxy,  $R^2$  für Methylsulfonyl, Z für n-Butylsulfonyl und  $R^{18}$  für Wasserstoff stehen.

40

Ib223

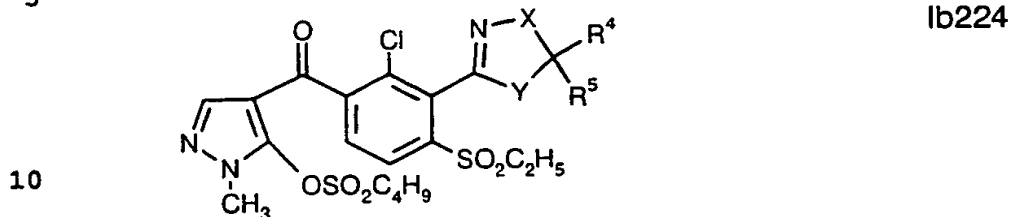
45



## 90

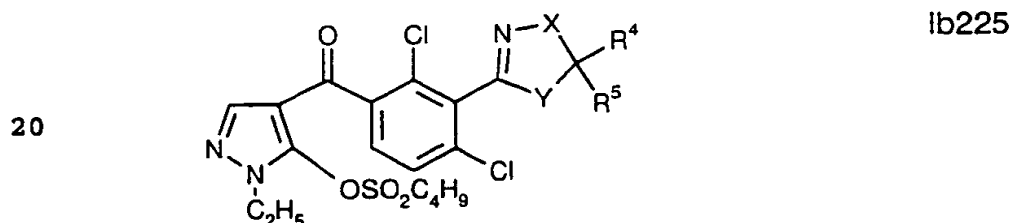
- die Verbindungen Ib224.1-Ib224.126, die sich von den entsprechenden Verbindungen Ib1.1-Ib1.126 dadurch unterscheiden, daß R<sup>2</sup> für Ethylsulfonyl, Z für n-Butylsulfonyl und R<sup>18</sup> für Wasserstoff stehen.

5



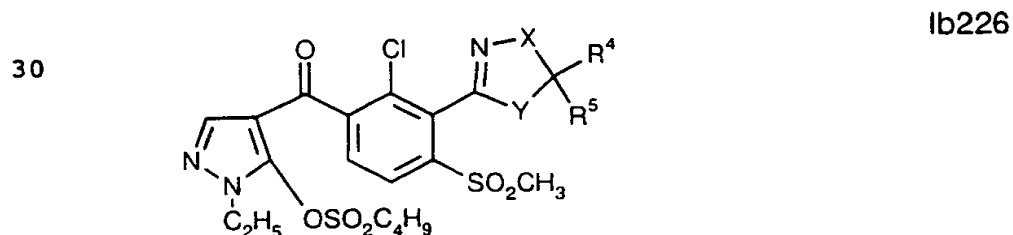
- die Verbindungen Ib225.1-Ib225.126, die sich von den entsprechenden Verbindungen Ib1.1-Ib1.126 dadurch unterscheiden, daß R<sup>16</sup> für Ethyl, 2 für n-Butylsulfonyl und R<sup>18</sup> für Wasserstoff stehen.

15



- die Verbindungen Ib226.1-Ib226.126, die sich von den entsprechenden Verbindungen Ib1.1-Ib1.126 dadurch unterscheiden, daß R<sup>2</sup> für Methylsulfonyl, R<sup>16</sup> für Ethyl, Z für n-Butylsulfonyl und R<sup>18</sup> für Wasserstoff stehen.

25

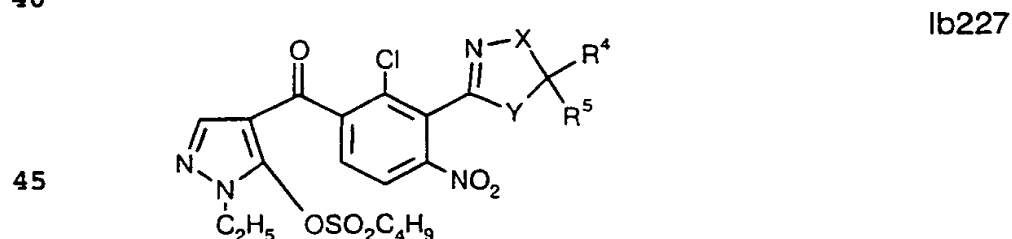


30

- die Verbindungen Ib227.1-Ib227.126, die sich von den entsprechenden Verbindungen Ib1.1-Ib1.126 dadurch unterscheiden, daß R<sup>2</sup> für Nitro, R<sup>16</sup> für Ethyl, Z für n-Butylsulfonyl und R<sup>18</sup> für Wasserstoff stehen.

35

40



45

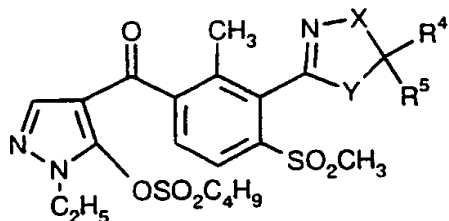
## 91

- die Verbindungen Ib228.1-Ib228.126, die sich von den entsprechenden Verbindungen Ib1.1-Ib1.126 dadurch unterscheiden, daß  $R^1$  für Methyl,  $R^2$  für Methylsulfonyl,  $R^{16}$  für Ethyl, Z für n-Butylsulfonyl und  $R^{18}$  für Wasserstoff stehen.

5

Ib228

10

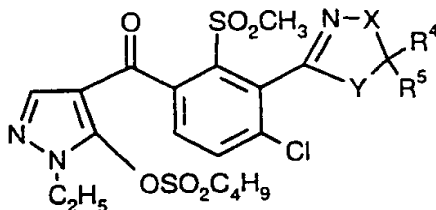


- die Verbindungen Ib229.1-Ib229.126, die sich von den entsprechenden Verbindungen Ib1.1-Ib1.126 dadurch unterscheiden, daß  $R^1$  für Methylsulfonyl,  $R^{16}$  für Ethyl, Z für n-Butylsulfonyl und  $R^{18}$  für Wasserstoff stehen.

15

Ib229

20

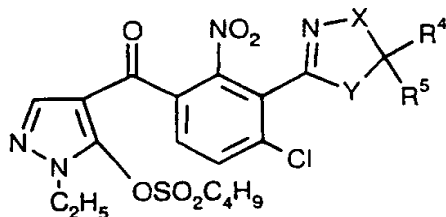


- die Verbindungen Ib230.1-Ib230.126, die sich von den entsprechenden Verbindungen Ib1.1-Ib1.126 dadurch unterscheiden, daß  $R^1$  für Nitro,  $R^{16}$  für Ethyl, Z für n-Butylsulfonyl und  $R^{18}$  für Wasserstoff stehen.

25

Ib230

30



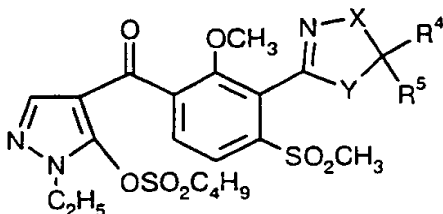
35

- die Verbindungen Ib231.1-Ib231.126, die sich von den entsprechenden Verbindungen Ib1.1-Ib1.126 dadurch unterscheiden, daß  $R^1$  für Methoxy,  $R^2$  für Methylsulfonyl,  $R^{16}$  für Ethyl, Z für n-Butylsulfonyl und  $R^{18}$  für Wasserstoff stehen.

40

Ib231

45



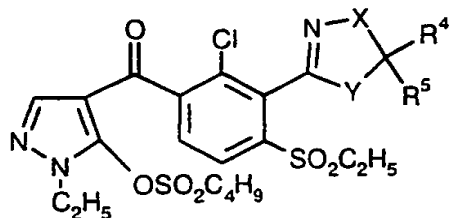
## 92

- die Verbindungen Ib232.1-Ib232.126, die sich von den entsprechenden Verbindungen Ib1.1-Ib1.126 dadurch unterscheiden, daß  $R^2$  für Ethylsulfonyl,  $R^{16}$  für Ethyl, Z für n-Butylsulfonyl und  $R^{18}$  für Wasserstoff stehen.

5

Ib232

10

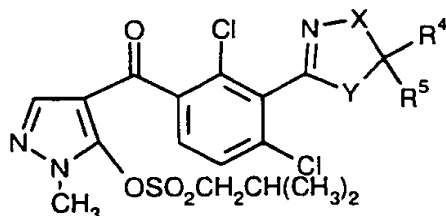


- die Verbindungen Ib233.1-Ib233.126, die sich von den entsprechenden Verbindungen Ib1.1-Ib1.126 dadurch unterscheiden, daß Z für iso-Butylsulfonyl und  $R^{18}$  für Wasserstoff stehen.

15

Ib233

20

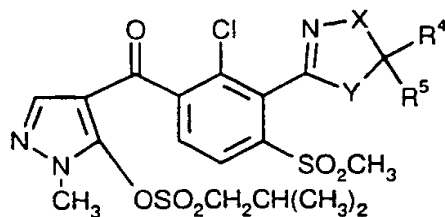


- die Verbindungen Ib234.1-Ib234.126, die sich von den entsprechenden Verbindungen Ib1.1-Ib1.126 dadurch unterscheiden, daß  $R^2$  für Methylsulfonyl, Z für iso-Butylsulfonyl und  $R^{18}$  für Wasserstoff stehen.

25

Ib234

30

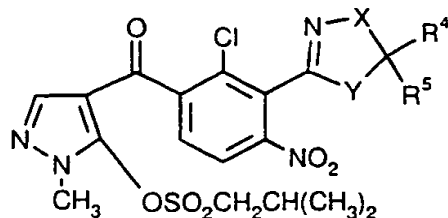


- die Verbindungen Ib235.1-Ib235.126, die sich von den entsprechenden Verbindungen Ib1.1-Ib1.126 dadurch unterscheiden, daß  $R^2$  für Nitro, Z für iso-Butylsulfonyl und  $R^{18}$  für Wasserstoff stehen.

40

Ib235

45



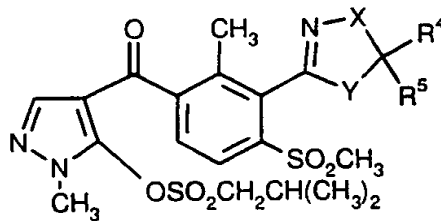
## 93

- die Verbindungen Ib236.1-Ib236.126, die sich von den entsprechenden Verbindungen Ib1.1-Ib1.126 dadurch unterscheiden, daß  $R^1$  für Methyl,  $R^2$  für Methylsulfonyl, Z für iso-Butylsulfonyl und  $R^{18}$  für Wasserstoff stehen.

5

Ib236

10

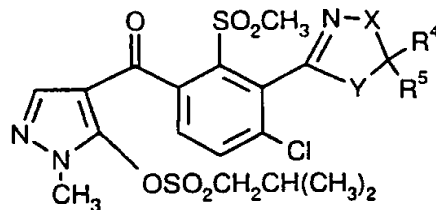


15

- die Verbindungen Ib237.1-Ib237.126, die sich von den entsprechenden Verbindungen Ib1.1-Ib1.126 dadurch unterscheiden, daß  $R^1$  für Methylsulfonyl, Z für iso-Butylsulfonyl und  $R^{18}$  für Wasserstoff stehen.

Ib237

20

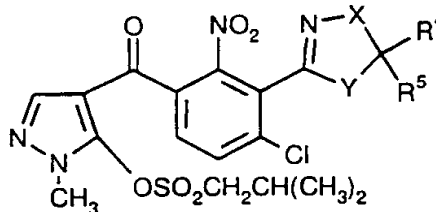


25

- die Verbindungen Ib238.1-Ib238.126, die sich von den entsprechenden Verbindungen Ib1.1-Ib1.126 dadurch unterscheiden, daß  $R^1$  für Nitro, Z für iso-Butylsulfonyl und  $R^{18}$  für Wasserstoff stehen.

Ib238

30



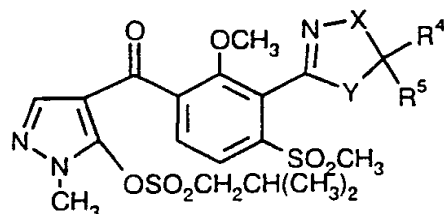
35

- die Verbindungen Ib239.1-Ib239.126, die sich von den entsprechenden Verbindungen Ib1.1-Ib1.126 dadurch unterscheiden, daß  $R^1$  für Methoxy,  $R^2$  für Methylsulfonyl, Z für iso-Butylsulfonyl und  $R^{18}$  für Wasserstoff stehen.

40

Ib239

45



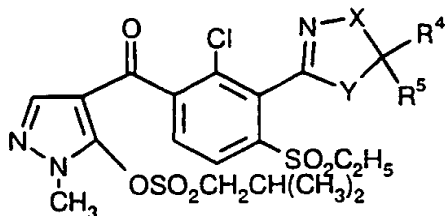
## 94

- die Verbindungen Ib240.1-Ib240.126, die sich von den entsprechenden Verbindungen Ib1.1-Ib1.126 dadurch unterscheiden, daß R<sup>2</sup> für Ethylsulfonyl, Z für iso-Butylsulfonyl und R<sup>18</sup> für Wasserstoff stehen.

5

Ib240

10

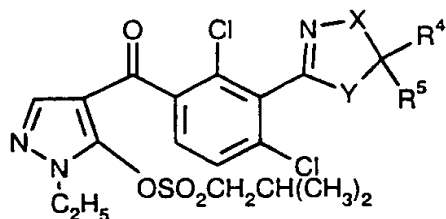


- die Verbindungen Ib241.1-Ib241.126, die sich von den entsprechenden Verbindungen Ib1.1-Ib1.126 dadurch unterscheiden, daß R<sup>16</sup> für Ethyl, Z für iso-Butylsulfonyl und R<sup>18</sup> für Wasserstoff stehen.

15

Ib241

20

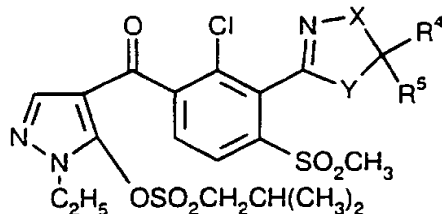


- 25 - die Verbindungen Ib242.1-Ib242.126, die sich von den entsprechenden Verbindungen Ib1.1-Ib1.126 dadurch unterscheiden, daß R<sup>2</sup> für Methylsulfonyl, R<sup>16</sup> für Ethyl, Z für iso-Butylsulfonyl und R<sup>18</sup> für Wasserstoff stehen.

30

Ib242

35

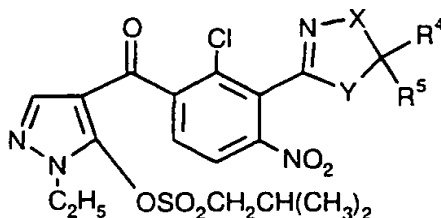


- die Verbindungen Ib243.1-Ib243.126, die sich von den entsprechenden Verbindungen Ib1.1-Ib1.126 dadurch unterscheiden, daß R<sup>2</sup> für Nitro, R<sup>16</sup> für Ethyl, Z für iso-Butylsulfonyl und R<sup>18</sup> für Wasserstoff stehen.

40

Ib243

45



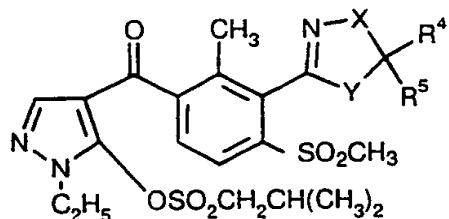


## 95

- die Verbindungen Ib244.1-Ib244.126, die sich von den entsprechenden Verbindungen Ib1.1-Ib1.126 dadurch unterscheiden, daß  $R^1$  für Methyl,  $R^2$  für Methylsulfonyl,  $R^{16}$  für Ethyl, Z für iso-Butylsulfonyl und  $R^{18}$  für Wasserstoff stehen.

5

10

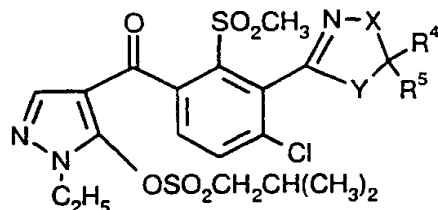


Ib244

- die Verbindungen Ib245.1-Ib245.126, die sich von den entsprechenden Verbindungen Ib1.1-Ib1.126 dadurch unterscheiden, daß  $R^1$  für Methylsulfonyl,  $R^{16}$  für Ethyl, Z für iso-Butylsulfonyl und  $R^{18}$  für Wasserstoff stehen.

15

20

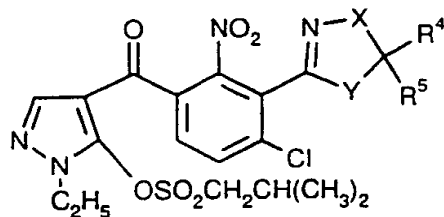


Ib245

- die Verbindungen Ib246.1-Ib246.126, die sich von den entsprechenden Verbindungen Ib1.1-Ib1.126 dadurch unterscheiden, daß  $R^1$  für Nitro,  $R^{16}$  für Ethyl, Z für iso-Butylsulfonyl und  $R^{18}$  für Wasserstoff stehen.

25

30



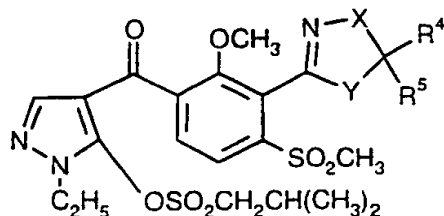
Ib246

- die Verbindungen Ib247.1-Ib247.126, die sich von den entsprechenden Verbindungen Ib1.1-Ib1.126 dadurch unterscheiden, daß  $R^1$  für Methoxy,  $R^2$  für Methylsulfonyl,  $R^{16}$  für Ethyl, Z für iso-Butylsulfonyl und  $R^{18}$  für Wasserstoff stehen.

35

40

45



Ib247

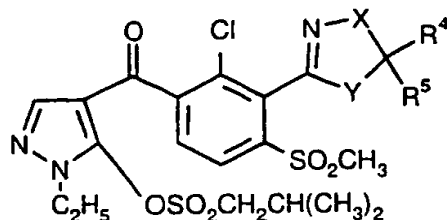
## 96

- die Verbindungen Ib248.1-Ib248.126, die sich von den entsprechenden Verbindungen Ib1.1-Ib1.126 dadurch unterscheiden, daß  $R^2$  für Methylsulfonyl,  $R^{16}$  für Ethyl, Z für iso-Butylsulfonyl und  $R^{18}$  für Wasserstoff stehen.

5

Ib248

10

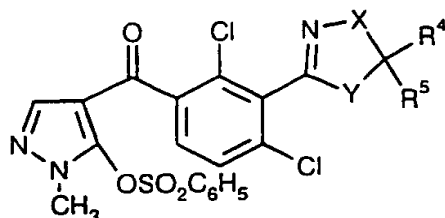


15

- die Verbindungen Ib249.1-Ib249.126, die sich von den entsprechenden Verbindungen Ib1.1-Ib1.126 dadurch unterscheiden, daß Z für Phenylsulfonyl und  $R^{18}$  für Wasserstoff stehen.

20

Ib249

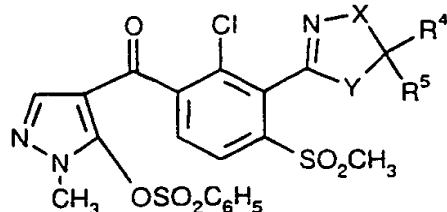


25

- die Verbindungen Ib250.1-Ib250.126, die sich von den entsprechenden Verbindungen Ib1.1-Ib1.126 dadurch unterscheiden, daß  $R^2$  für Methylsulfonyl, Z für Phenylsulfonyl und  $R^{18}$  für Wasserstoff stehen.

30

Ib250



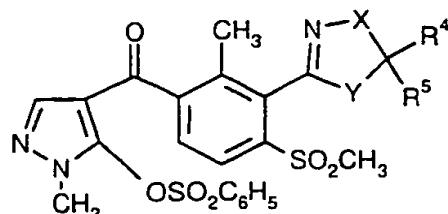
35

- die Verbindungen Ib251.1-Ib251.126 die sich von den entsprechenden Verbindungen Ib1.1-Ib1.126 dadurch unterscheiden, daß  $R^1$  für Methyl,  $R^2$  für Methylsulfonyl, Z für Phenylsulfonyl und  $R^{18}$  für Wasserstoff stehen.

40

Ib251

45



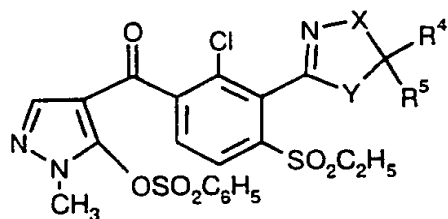
## 97

- die Verbindungen Ib252.1-Ib252.126, die sich von den entsprechenden Verbindungen Ib1.1-Ib1.126 dadurch unterscheiden, daß R<sup>2</sup> für Ethylsulfonyl, Z für Phenylsulfonyl und R<sup>18</sup> für Wasserstoff stehen.

5

Ib252

10

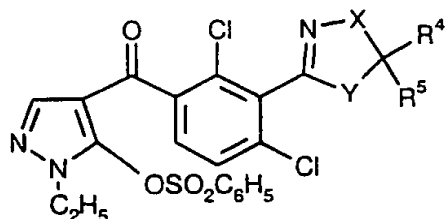


15

- die Verbindungen Ib253.1-Ib253.126, die sich von den entsprechenden Verbindungen Ib1.1-Ib1.126 dadurch unterscheiden, daß R<sup>16</sup> für Ethyl, Z für Phenylsulfonyl und R<sup>18</sup> für Wasserstoff stehen.

20

Ib253

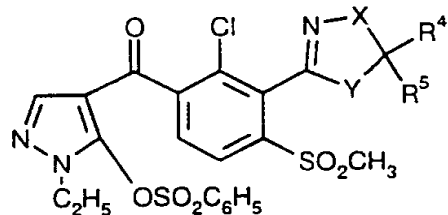


25

- die Verbindungen Ib254.1-Ib254.126, die sich von den entsprechenden Verbindungen Ib1.1-Ib1.126 dadurch unterscheiden, daß R<sup>2</sup> für Methylsulfonyl, R<sup>16</sup> für Ethyl, Z für Phenylsulfonyl und R<sup>18</sup> für Wasserstoff stehen.

30

Ib254



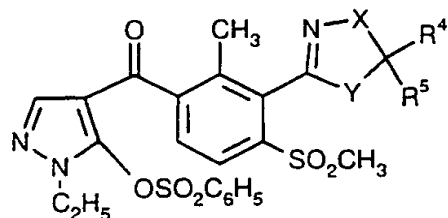
35

- die Verbindungen Ib255.1-Ib255.126, die sich von den entsprechenden Verbindungen Ib1.1-Ib1.126 dadurch unterscheiden, daß R<sup>1</sup> für Methyl, R<sup>2</sup> für Methylsulfonyl, R<sup>16</sup> für Ethyl, Z für Phenylsulfonyl und R<sup>18</sup> für Wasserstoff stehen.

40

Ib255

45



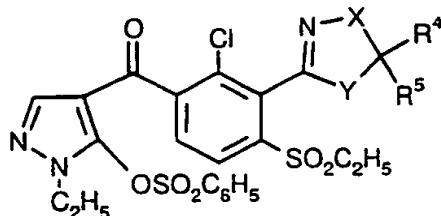
## 98

- die Verbindungen Ib256.1-Ib256.126, die sich von den entsprechenden Verbindungen Ib1.1-Ib1.126 dadurch unterscheiden, daß  $R^2$  für Ethylsulfonyl,  $R^{16}$  für Ethyl, Z für Phenylsulfonyl und  $R^{18}$  für Wasserstoff stehen.

5

Ib256

10

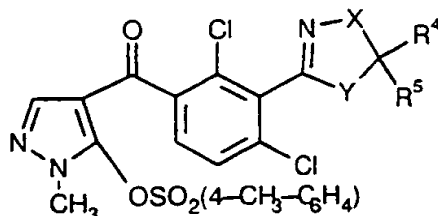


- die Verbindungen Ib257.1-Ib257.126, die sich von den entsprechenden Verbindungen Ib1.1-Ib1.126 dadurch unterscheiden, daß Z für p-Toluolsulfonyl und  $R^{18}$  für Wasserstoff stehen.

15

Ib257

20

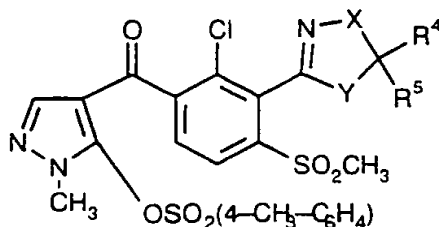


- die Verbindungen Ib258.1-Ib258.126, die sich von den entsprechenden Verbindungen Ib1.1-Ib1.126 dadurch unterscheiden, daß  $R^2$  für Methylsulfonyl, Z für p-Toluolsulfonyl und  $R^{18}$  für Wasserstoff stehen.

25

Ib258

30

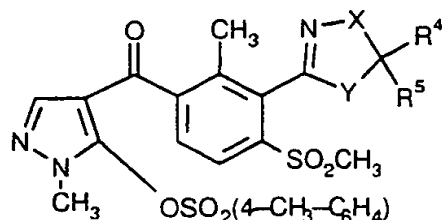


- die Verbindungen Ib259.1-Ib259.126, die sich von den entsprechenden Verbindungen Ib1.1-Ib1.126 dadurch unterscheiden, daß  $R^1$  für Methyl,  $R^2$  für Methylsulfonyl, Z für p-Toluolsulfonyl und  $R^{18}$  für Wasserstoff stehen.

40

Ib259

45



5

- 10



- 15



20

- 30



35

40

45

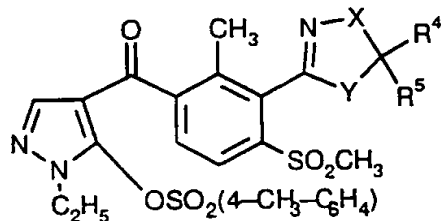
## 100

- die Verbindungen Ib263.1-Ib263.126, die sich von den entsprechenden Verbindungen Ib1.1-Ib1.126 dadurch unterscheiden, daß  $R^1$  für Methyl,  $R^2$  für Methylsulfonyl,  $R^{16}$  für Ethyl, Z für p-Toluolsulfonyl und  $R^{18}$  für Wasserstoff stehen.

5

Ib263

10

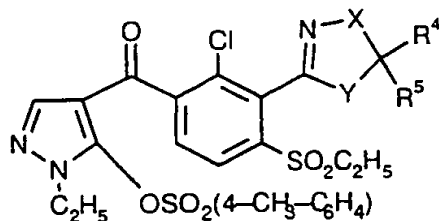


- die Verbindungen Ib264-Ib264.126, die sich von den entsprechenden Verbindungen Ib1.1-Ib1.126 dadurch unterscheiden, daß  $R^2$  für Ethylsulfonyl,  $R^{16}$  für Ethyl, Z für p-Toluolsulfonyl und  $R^{18}$  für Wasserstoff stehen.

15

Ib264

20



- 25 Ebenso insbesondere bevorzugt sind 3-Heterocycl-yl-substituierte Benzoylderivate der Formel I, in der die Variablen folgende Bedeutungen haben:

- $R^1$  Halogen,  $C_1$ - $C_6$ -Alkyl,  $C_1$ - $C_6$ -Alkylthio oder  $C_1$ - $C_6$ -Alkylsulfonyl;  
 30 insbesondere Chlor, Methyl, Methylthio oder Methylsulfonyl;
- $R^2$  Wasserstoff, Nitro, Halogen,  $C_1$ - $C_6$ -Alkylthio,  $C_1$ - $C_6$ -Alkylsulfinyl oder  $C_1$ - $C_6$ -Alkylsulfonyl;  
 35 insbesondere Wasserstoff, Nitro, Chlor, Methylthio, Methylsulfinyl, Methylsulfonyl, Ethylsulfonyl oder Propylsulfonyl;
- 40  $R^3$  Wasserstoff;
- $R^4$ ,  $R^5$  Wasserstoff, Halogen,  $C_1$ - $C_4$ -Alkyl,  $C_1$ - $C_4$ -Halogenalkyl,  $C_1$ - $C_4$ -Alkoxy,  $C_1$ - $C_4$ -Alkylthio oder  $COR^6$ ;  
 45 insbesondere Wasserstoff, Fluor, Methyl, Ethyl, Propyl, Trifluormethyl, Chlormethyl, 1-Chlor-eth-1-yl, Methoxy, Ethoxy, Ethylthio oder Ethoxycarbonyl;

oder

5 R<sup>4</sup> und R<sup>5</sup> bilden gemeinsam eine C<sub>2</sub>-C<sub>6</sub>-Alkandiyl-Kette, die ein-  
bis mehrfach durch C<sub>1</sub>-C<sub>4</sub>-Alkyl substituiert sein kann  
und/oder durch Sauerstoff oder einen gegebenenfalls  
C<sub>1</sub>-C<sub>4</sub>-Alkyl substituierten Stickstoff unterbrochen sein  
kann;

10 R<sup>6</sup> C<sub>1</sub>-C<sub>4</sub>-Alkoxy;  
insbesondere Ethyl;

X O oder CR<sup>10</sup>R<sup>11</sup>;

15 Y O, S oder CR<sup>13</sup>R<sup>14</sup>;

R<sup>10</sup>, R<sup>11</sup>, R<sup>13</sup>, R<sup>14</sup> Wasserstoff, C<sub>1</sub>-C<sub>4</sub>-Alkyl oder C<sub>1</sub>-C<sub>4</sub>-Halogenalkyl;  
insbesondere Wasserstoff, Methyl oder Chlormethyl;

oder

20

R<sup>5</sup> und R<sup>13</sup> bilden gemeinsam eine C<sub>2</sub>-C<sub>6</sub>-Alkandiyl-Kette, die ein-  
bis mehrfach durch C<sub>1</sub>-C<sub>4</sub>-Alkyl substituiert sein kann  
und/oder durch Sauerstoff oder einen gegebenenfalls  
C<sub>1</sub>-C<sub>4</sub>-Alkyl substituierten Stickstoff unterbrochen sein  
25 kann;  
insbesondere 1,3-Propdiyl;

30 R<sup>16</sup> C<sub>1</sub>-C<sub>6</sub>-Alkyl;  
insbesondere Methyl, Ethyl, Propyl, 2-Methylpropyl oder  
Butyl;

Z H oder SO<sub>2</sub>R<sup>17</sup>;

35 R<sup>17</sup> C<sub>1</sub>-C<sub>4</sub>-Alkyl;  
insbesondere Methyl, Ethyl, Propyl oder 2-Methylpropyl;

mit Ausnahme von 4-[2-Chlor-3-(4,5-dihydroisoxazol-3-yl)-4-  
methyl-sulfonyl-benzoyl]-1-ethyl-5-hydroxy-1H-pyrazol,  
4-[2-Chlor-3-(4,5-dihydroisoxazol-3-yl)-4-methylsulfonyl-  
40 benzoyl]-1,3-dimethyl-5-hydroxy-1H-pyrazol, 4-[2-Chlor-3-(5-  
cyano-4,5-dihydroisoxazol-3-yl)-4-methylsulfonyl-benzoyl]-1,3-  
dimethyl-5-hydroxy-1H-pyrazol und 4-[2-Chlor-3-(4,5-dihydro-  
thiazol-2-yl)-4-methylsulfonyl-benzoyl]-1,3-dimethyl-5-hydroxy-  
1H-pyrazol;

45

sowie deren landwirtschaftlich brauchbaren Salze;  
insbesondere Alkalimetallsalze und Ammoniumsalze.

Die 3-Heterocyclyl-substituierten Benzolylderivate der Formel I sind auf verschiedene Art und Weise erhältlich, beispielsweise nach folgendem Verfahren:

5

Verfahren A:

Umsetzung von Pyrazolen der Formel II (mit Z = H) mit einer aktivierten Benzoessäure III $\alpha$  oder einer Benzoessäure III $\beta$ , die vorzugsweise in situ aktiviert wird, zu dem Acylierungsprodukt und anschließende Umlagerung.

15

20

25

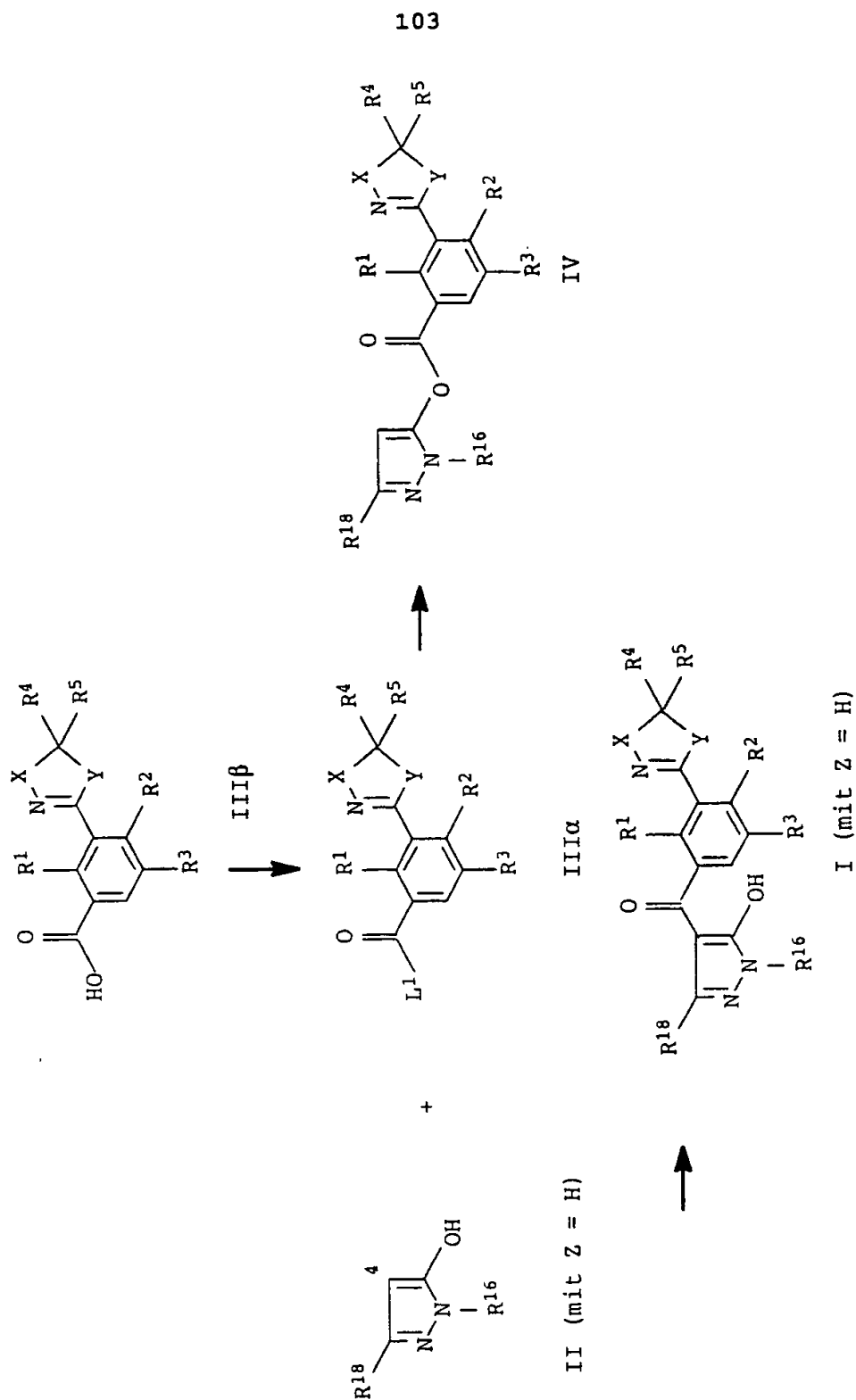
30

35

40

45





L<sup>1</sup> steht für eine nucleophil verdrängbare Abgangsgruppe, wie Halogen z.B. Brom, Chlor, Hetaryl, z.B. Imidazolyl, Pyridyl, Carboxylat, z.B. Acetat, Trifluoracetat etc.

5

Die aktivierte Benzoessäure kann direkt eingesetzt werden, wie im Fall der Benzoylhalogenide oder in situ erzeugt werden, z.B. mit Dicyclohexylcarbodiimid, Triphenylphosphin/Azodicarbonsäureester, 2-Pyridindisulfid/Triphenylphosphin, Carbonyldiimidazol etc.

10

Gegebenenfalls kann es von Vorteil sein, die Acylierungsreaktion in Gegenwart einer Base auszuführen. Die Reaktanden und die Hilfsbase werden dabei zweckmäßigerweise in äquimolaren Mengen eingesetzt. Ein geringer Überschuß der Hilfsbase z.B. 1,2 bis 15 1,5 Moläquivalente, bezogen auf II, kann unter Umständen vorteilhaft sein.

Als Hilfsbasen eignen sich tertiäre Alkylamine, Pyridin oder Alkalimetallcarbonate. Als Lösungsmittel können z.B. chlorierte 20 Kohlenwasserstoffe, wie Methylenchlorid, 1,2-Dichlorethan, aromatische Kohlenwasserstoffe, wie Toluol, Xylol, Chlorbenzol, Ether, wie Diethylether, Methyl-tert.-butylether, Tetrahydrofuran, Dioxan, polare aprotische Lösungsmittel, wie Acetonitril, Dimethylformamid, Dimethylsulfoxid oder Ester wie Essigsäure- 25 ethylester oder Gemische hiervon verwendet werden.

Werden Benzoylhalogenide als aktivierte Carbonsäurekomponente eingesetzt, so kann es zweckmäßig sein, bei Zugabe dieses Reaktionspartners die Reaktionsmischung auf 0 - 10°C abzukühlen. Anschließend rührt man bei 20 - 100°C, vorzugsweise bei 25 - 50°C, 30 bis die Umsetzung vollständig ist. Die Aufarbeitung erfolgt in üblicher Weise, z.B. wird das Reaktionsgemisch auf Wasser gegossen, das Wertprodukt extrahiert. Als Lösungsmittel eignen sich hierfür besonders Methylenchlorid, Diethylether und Essigsäure- 35 ethylester. Nach Trocknen der organischen Phase und Entfernen des Lösungsmittels kann der rohe Ester ohne weitere Reinigung zur Umlagerung eingesetzt werden.

Die Umlagerung der Ester zu den Verbindungen der Formel I erfolgt 40 zweckmäßigerweise bei Temperaturen von 20 bis 40°C in einem Lösungsmittel und in Gegenwart einer Base sowie gegebenenfalls mit Hilfe einer Cyanoverbindung als Katalysator.

45

## 105

Als Lösungsmittel können z.B. Acetonitril, Methylenchlorid, 1,2-Dichlorethan, Dioxan, Essigsäureethylester, Toluol oder Gemische hiervon verwendet werden. Bevorzugte Lösungsmittel sind Acetonitril und Dioxan.

5

Geeignete Basen sind tertiäre Amine wie Triethylamin, Pyridin oder Alkalicarbonate, wie Natriumcarbonat, Kaliumcarbonat, die vorzugsweise in äquimolarer Menge oder bis zu einem vierfachen Überschuß, bezogen auf den Ester, eingesetzt werden. Bevorzugt werden Triethylamin oder Alkalicarbonate verwendet, vorzugsweise in doppelt äquimolaren Verhältnis in Bezug auf den Ester.

Als Cyanoverbindungen kommen anorganische Cyanide, wie Natriumcyanid, Kaliumcyanid und organische Cyanoverbindungen, wie Acetoncyanhydrin, Trimethylsilylcyanid in Betracht. Sie werden in einer Menge von 1 bis 50 Molprozent, bezogen auf den Ester, eingesetzt. Vorzugsweise werden Acetoncyanhydrin oder Trimethylsilylcyanid, z.B. in einer Menge von 5 bis 15, vorzugsweise 10 Molprozent, bezogen auf den Ester, eingesetzt.

20

Die Aufarbeitung kann in an sich bekannter Weise erfolgen. Das Reaktionsgemisch wird z.B. mit verdünnter Mineralsäure, wie 5 %ige Salzsäure oder Schwefelsäure, angesäuert, mit einem organischen Lösungsmittel, z.B. Methylenchlorid, Essigsäureethylester extrahiert. Der organische Extrakt kann mit 5-10%iger Alkalicarbonatlösung, z.B. Natriumcarbonat-, Kaliumcarbonatlösung extrahiert werden. Die wäßrige Phase wird angesäuert und der sich bildende Niederschlag abgesaugt und/oder mit Methylenchlorid oder Essigsäureethylester extrahiert, getrocknet und eingeengt. (Beispiele für die Darstellung von Estern von Hydroxypyrazolen und für die Umlagerung der Ester sind z.B. in EP-A 282 944 und US 4 643 757 genannt).

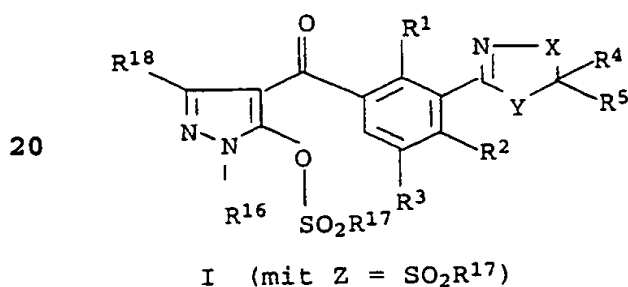
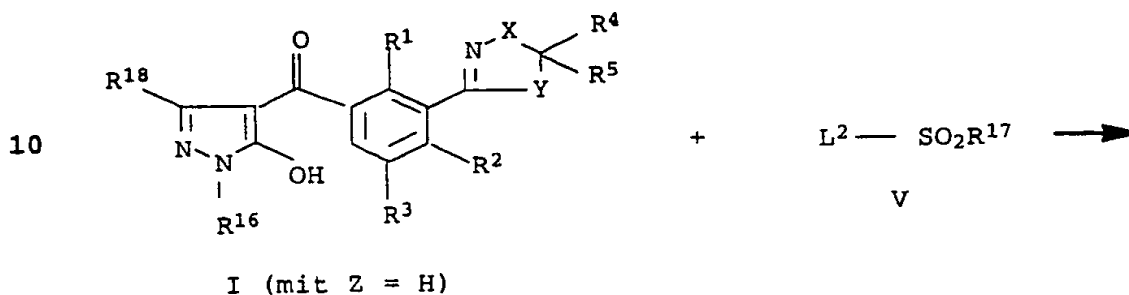
35

40

45

## Verfahren B:

Umsetzung von 3-Heterocyclyl-substituierten Benzoylderivaten der Formel I (mit  $Z = H$ ) mit einer Verbindung der Formel V (mit  $Z = SO_2R^{17}$ ):



$L^2$  steht für eine nucleophil verdrängbare Abgangsgruppe, wie Halogen, z.B. Brom, Chlor, Hetaryl, z.B. Imidazolyl, Pyridyl, Sulfonat, z.B.  $OSO_2R^{17}$ .

30 Die Verbindungen der Formel V können direkt eingesetzt werden, wie z.B. im Fall der Sulfonsäurehalogenide, Sulfonsäureanhydride oder in situ erzeugt werden, z.B. aktivierte Sulfonsäuren (mittels Sulfonsäure und Dicyclohexylcarbonyldiimid, Carbonyldiimidazol etc.).

35 Die Ausgangsverbindungen werden in der Regel im äquimolaren Verhältnis eingesetzt. Es kann aber auch von Vorteil sein, die eine oder andere Komponente im Überschuß einzusetzen.

40 Gegebenenfalls kann es von Vorteil sein, die Umsetzung in Gegenwart einer Base durchzuführen. Die Reaktanden und die Hilfsbase werden dabei zweckmäßigerweise in äquimolaren Mengen eingesetzt. Ein Überschuß der Hilfsbase z.B. 1,5 bis 3 Moläquivalente, bezogen auf II, kann unter Umständen vorteilhaft sein.

45

## 107

Als Hilfsbasen eignen sich tertiäre Alkylamine, wie Triethylamin, Pyridin, Alkalimetallcarbonate, z.B. Natriumcarbonat, Kaliumcarbonat und Alkalimetallhydride, z.B. Natriumhydrid. Bevorzugt verwendet werden Triethylamin und Pyridin.

5

Als Lösungsmittel kommen z.B. chlorierte Kohlenwasserstoffe, wie Methylenchlorid, 1,2-Dichlorethan, aromatische Kohlenwasserstoffe, z.B. Toluol, Xylol, Chlorbenzol, Ether, wie Diethylether, Methyl-tert.-butylether, Tetrahydrofuran, Dioxan, polare

10 aprotische Lösungsmittel, wie Acetonitril, Dimethylformamid, Dimethylsulfoxid oder Ester, wie Essigsäureethylester, oder Gemische hiervon in Betracht.

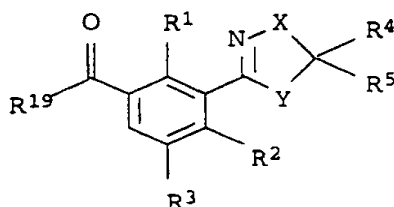
In der Regel liegt die Reaktionstemperatur im Bereich von 0°C bis  
15 zur Höhe des Siedepunktes des Reaktionsgemisches.

Die Aufarbeitung kann in an sich bekannter Weise zum Produkt hin erfolgen.

20 Die als Ausgangsmaterialien verwendeten Pyrazole der Formel II (mit Z = H) sind bekannt oder können nach an sich bekannten Verfahren hergestellt werden (z.B. EP-A 240 001 und J. Prakt. Chem. 315, 383 (1973)).

25 3-Heterocyclyl-substituierte Benzoessäurederivate der Formel III sind neu,

30



III

35

wobei die Variablen folgende Bedeutung haben.

R<sup>1</sup>, R<sup>2</sup>    Wasserstoff, Nitro, Halogen, Cyano, C<sub>1</sub>-C<sub>6</sub>-Alkyl,  
C<sub>1</sub>-C<sub>6</sub>-Halogenalkyl, C<sub>1</sub>-C<sub>6</sub>-Alkoxy, C<sub>1</sub>-C<sub>6</sub>-Halogenalkoxy,  
40 C<sub>1</sub>-C<sub>6</sub>-Alkylthio, C<sub>1</sub>-C<sub>6</sub>-Halogenalkylthio, C<sub>1</sub>-C<sub>6</sub>-Alkyl-  
sulfinyl, C<sub>1</sub>-C<sub>6</sub>-Halogenalkylsulfinyl, C<sub>1</sub>-C<sub>6</sub>-Alkylsulfonyl  
oder C<sub>1</sub>-C<sub>6</sub>-Halogenalkylsulfonyl;

R<sup>3</sup>        Wasserstoff, Halogen oder C<sub>1</sub>-C<sub>6</sub>-Alkyl;  
45

## 108

- R<sup>4</sup>, R<sup>5</sup> Wasserstoff, Halogen, Cyano, Nitro, C<sub>1</sub>-C<sub>4</sub>-Alkyl, C<sub>1</sub>-C<sub>4</sub>-Alkoxy-C<sub>1</sub>-C<sub>4</sub>-alkyl, Di-(C<sub>1</sub>-C<sub>4</sub>-alkoxy)-C<sub>1</sub>-C<sub>4</sub>-alkyl, Di-(C<sub>1</sub>-C<sub>4</sub>-alkyl)-amino-C<sub>1</sub>-C<sub>4</sub>-alkyl, [2,2-Di-(C<sub>1</sub>-C<sub>4</sub>-alkyl)-hydrazino-1]-C<sub>1</sub>-C<sub>4</sub>-alkyl,
- 5 C<sub>1</sub>-C<sub>6</sub>-Alkyliminooxy-C<sub>1</sub>-C<sub>4</sub>-alkyl, C<sub>1</sub>-C<sub>4</sub>-Alkoxy-carbonyl-C<sub>1</sub>-C<sub>4</sub>-alkyl, C<sub>1</sub>-C<sub>4</sub>-Alkylthio-C<sub>1</sub>-C<sub>4</sub>-alkyl, C<sub>1</sub>-C<sub>4</sub>-Halogenalkyl, C<sub>1</sub>-C<sub>4</sub>-Cyanoalkyl, C<sub>3</sub>-C<sub>8</sub>-Cycloalkyl, C<sub>1</sub>-C<sub>4</sub>-Alkoxy, C<sub>1</sub>-C<sub>4</sub>-Alkoxy-C<sub>2</sub>-C<sub>4</sub>-alkoxy, C<sub>1</sub>-C<sub>4</sub>-Halogenalkoxy, Hydroxy, C<sub>1</sub>-C<sub>4</sub>-Alkylcarbonyloxy, C<sub>1</sub>-C<sub>4</sub>-Alkylthio, C<sub>1</sub>-C<sub>4</sub>-Halogenalkylthio, Di-(C<sub>1</sub>-C<sub>4</sub>-alkyl)amino, COR<sup>6</sup>, Phenyl oder
- 10 Benzyl, wobei die beiden letztgenannten Substituenten partiell oder vollständig halogeniert sein können und/oder eine bis drei der folgenden Gruppen tragen können: Nitro, Cyano, C<sub>1</sub>-C<sub>4</sub>-Alkyl, C<sub>1</sub>-C<sub>4</sub>-Halogenalkyl,
- 15 C<sub>1</sub>-C<sub>4</sub>-Alkoxy oder C<sub>1</sub>-C<sub>4</sub>-Halogenalkoxy;

oder

- R<sup>4</sup> und R<sup>5</sup> bilden gemeinsam eine C<sub>2</sub>-C<sub>6</sub>-Alkandiyl-Kette, die ein- bis vierfach durch C<sub>1</sub>-C<sub>4</sub>-Alkyl substituiert sein kann und/oder durch Sauerstoff oder einen gegebenenfalls C<sub>1</sub>-C<sub>4</sub>-Alkyl substituierten Stickstoff unterbrochen sein kann;
- 20

25 oder

R<sup>4</sup> und R<sup>5</sup> bilden gemeinsam mit dem zugehörigen Kohlenstoff eine Carbonyl- oder eine Thiocarbonylgruppe;

- 30 R<sup>6</sup> Wasserstoff, C<sub>1</sub>-C<sub>4</sub>-Alkyl, C<sub>1</sub>-C<sub>4</sub>-Halogenalkyl, C<sub>1</sub>-C<sub>4</sub>-Alkoxy, C<sub>1</sub>-C<sub>4</sub>-Alkoxy-C<sub>2</sub>-C<sub>4</sub>-alkoxy, C<sub>1</sub>-C<sub>4</sub>-Halogenalkoxy, C<sub>3</sub>-C<sub>6</sub>-Alkenyloxy, C<sub>3</sub>-C<sub>6</sub>-Alkinyloxy oder NR<sup>7</sup>R<sup>8</sup>;

- R<sup>7</sup> Wasserstoff oder C<sub>1</sub>-C<sub>4</sub>-Alkyl;

35

- R<sup>8</sup> C<sub>1</sub>-C<sub>4</sub>-Alkyl;

- X O, S, NR<sup>9</sup>, CO oder CR<sup>10</sup>R<sup>11</sup>;

- 40 Y O, S, NR<sup>12</sup>, CO oder CR<sup>13</sup>R<sup>14</sup>;

- R<sup>9</sup>, R<sup>12</sup> Wasserstoff oder C<sub>1</sub>-C<sub>4</sub>-Alkyl;

- R<sup>10</sup>, R<sup>11</sup>, R<sup>13</sup>, R<sup>14</sup> Wasserstoff, C<sub>1</sub>-C<sub>4</sub>-Alkyl, C<sub>1</sub>-C<sub>4</sub>-Halogenalkyl, C<sub>1</sub>-C<sub>4</sub>-Alkoxy-carbonyl, C<sub>1</sub>-C<sub>4</sub>-Halogenalkoxy-carbonyl oder CONR<sup>7</sup>R<sup>8</sup>;
- 45

109

oder

5  $R^4$  und  $R^9$  oder  $R^4$  und  $R^{10}$  oder  $R^5$  und  $R^{12}$  oder  $R^5$  und  $R^{13}$  bilden gemeinsam eine  $C_2-C_6$ -Alkandiyl-Kette, die ein- bis vierfach durch  $C_1-C_4$ -Alkyl substituiert sein kann und/oder durch Sauerstoff oder einen gegebenenfalls  $C_1-C_4$ -Alkyl substituierten Stickstoff unterbrochen sein kann;

10  $R^{19}$  Hydroxy oder abhydrolysierbarer Rest;

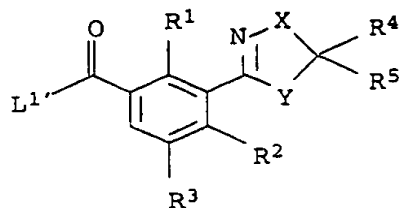
mit Ausnahme von 2-Chlor-3-(4,5-dihydroisoxazol-3-yl)-4-methylsulfonyl-benzoesäuremethylester, 2-Chlor-3-(4,5-dihydrooxazol-2-yl)-4-methylsulfonyl-benzoesäuremethylester und 2,4-Dichlor-3-(5-methylcarbonyloxy-4,5-dihydroisoxazol-3-yl)-benzoesäuremethylester.

Beispiele für abhydrolysierbare Reste sind Alkoxy-, Phenoxy-, Alkylthio-, Phenylthio-Reste, die gegebenenfalls substituiert sein können, Halogenide, Hetarylreste, die über Stickstoff gebunden sind, Amino, Imino-Reste, die gegebenenfalls substituiert sein können etc.

25 Bevorzugt sind 3-Heterocycl-yl-substituierte Benzoesäurehalogenide der Formel IIIa', mit  $L^{1'}$  = Halogen ( $\cong$  III mit  $R^{19}$  = Halogen),

25

30



IIIa'

35 wobei die Variablen  $R^1$  bis  $R^5$ ,  $X$  und  $Y$  die unter Formel III genannte Bedeutung haben und

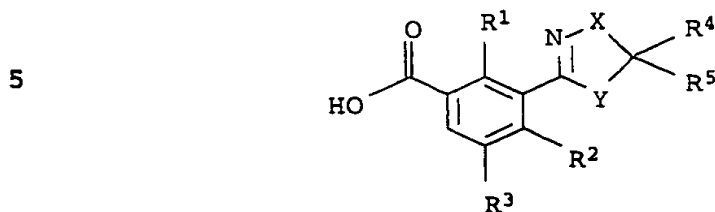
$L^{1'}$  Halogen, insbesondere Chlor oder Brom bedeutet.

40

45

## 110

Ebenso bevorzugt sind 3-Heterocyclyl-substituierte Benzoessäuren der Formel III $\beta$  ( $\hat{=}$  III mit R<sup>19</sup> = Hydroxy),

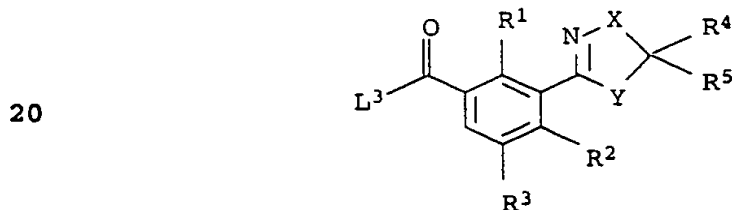


10

III $\beta$ 

wobei die Variablen R<sup>1</sup> bis R<sup>5</sup>, X und Y die unter Formel III genannte Bedeutung haben.

15 Ebenso bevorzugt sind 3-Heterocyclyl-substituierte Benzoessäure-ester der Formel III $\gamma$  ( $\hat{=}$  III mit R<sup>19</sup> = C<sub>1</sub>-C<sub>6</sub>-Alkoxy),



25

III $\gamma$ 

wobei die Variablen R<sup>1</sup> bis R<sup>5</sup>, X und Y die unter Formel III genannte Bedeutung haben und

L<sup>3</sup> C<sub>1</sub>-C<sub>6</sub>-Alkoxy bedeutet.

30

Die besonders bevorzugten Ausführungsformen der 3-Heterocyclyl-substituierten Benzoessäurederivate der Formel III in Bezug auf die Variablen R<sup>1</sup> bis R<sup>5</sup>, X und Y entsprechen denen der 3-Heterocyclyl-substituierten Benzoylderivate der Formel I.

35

Ebenso bevorzugt sind 3-Heterocyclyl-substituierte Benzoesäurederivate der Formel III, in der die Variablen folgende Bedeutungen haben:

40 R<sup>1</sup> Halogen, C<sub>1</sub>-C<sub>6</sub>-Alkyl, C<sub>1</sub>-C<sub>6</sub>-Alkylthio oder C<sub>1</sub>-C<sub>6</sub>-Alkylsulfonyl;  
insbesondere Chlor, Methyl, Methylthio oder Methylsulfonyl;  
außerordentlich bevorzugt Chlor;

45



## 111

- R<sup>2</sup>      Wasserstoff, Nitro, Halogen, C<sub>1</sub>-C<sub>6</sub>-Alkylthio, C<sub>1</sub>-C<sub>6</sub>-Alkylsulfinyl oder C<sub>1</sub>-C<sub>6</sub>-Alkylsulfonyl;  
 insbesondere Wasserstoff, Nitro, Chlor, Methylthio, Methylsulfinyl, Methylsulfonyl, Ethylsulfonyl oder  
 5      Propylsulfonyl;  
 außerordentlich bevorzugt Wasserstoff, Chlor, Methylthio, Methylsulfonyl, Ethylsulfonyl oder Propylsulfonyl;
- R<sup>3</sup>      Wasserstoff;  
 10      R<sup>4</sup>, R<sup>5</sup>      Wasserstoff, Halogen, C<sub>1</sub>-C<sub>4</sub>-Alkyl, C<sub>1</sub>-C<sub>4</sub>-Halogenalkyl, C<sub>1</sub>-C<sub>4</sub>-Alkoxy, Hydroxy, C<sub>1</sub>-C<sub>4</sub>-Alkylcarbonyloxy, C<sub>1</sub>-C<sub>4</sub>-Alkylthio oder COR<sup>6</sup>;  
 insbesondere Wasserstoff, Fluor, Methyl, Ethyl, Propyl, Trifluormethyl, Chlormethyl, 2-Chloreth-1-yl, Methoxy,
- 15      Ethoxy, 2-Methylprop-1-oxy, Hydroxy, Methylcarbonyloxy, Ethylthio, Formyl, Methylcarbonyl, Methoxycarbonyl oder Ethoxycarbonyl;  
 außerordentlich bevorzugt Wasserstoff, Fluor, Methyl,
- 20      Ethyl, Trifluormethyl, Chlormethyl, 2-Chloreth-1-yl, Methoxy, Ethoxy, 2-Methylprop-1-oxy, Hydroxy, Methylcarbonyloxy, Ethylthio, Formyl, Methylcarbonyl, Methoxycarbonyl oder Ethoxycarbonyl;
- 25 oder
- R<sup>4</sup> und R<sup>5</sup> bilden gemeinsam eine C<sub>2</sub>-C<sub>6</sub>-Alkandiyl-Kette, die ein- bis mehrfach durch C<sub>1</sub>-C<sub>4</sub>-Alkyl substituiert sein kann und/oder durch Sauerstoff oder einen gegebenenfalls
- 30      C<sub>1</sub>-C<sub>4</sub>-Alkyl substituierten Stickstoff unterbrochen sein kann;  
 insbesondere 1,4-Butdiyl, 2-Oxo-1,5-pentdiyl;
- oder
- 35      R<sup>4</sup> und R<sup>5</sup> bilden gemeinsam mit den zugehörigen Kohlenstoffen eine Carbonylgruppe;
- R<sup>6</sup>      Wasserstoff, C<sub>1</sub>-C<sub>4</sub>-Alkyl oder C<sub>1</sub>-C<sub>4</sub>-Alkoxy;  
 40      insbesondere Wasserstoff, Methyl, Methoxy oder Ethoxy;
- X      O, S, CO, CR<sup>10</sup>R<sup>11</sup>;
- Y      O, S, CR<sup>13</sup>R<sup>14</sup>;  
 45

## 112

R<sup>10</sup>, R<sup>11</sup>, R<sup>13</sup>, R<sup>14</sup> Wasserstoff, C<sub>1</sub>-C<sub>4</sub>-Alkyl, C<sub>1</sub>-C<sub>4</sub>-Halogenalkyl oder C<sub>1</sub>-C<sub>4</sub>-Alkoxycarbonyl;  
insbesondere Wasserstoff, Methyl, Chlormethyl oder Methoxycarbonyl;

5

oder

R<sup>5</sup> und R<sup>13</sup> bilden gemeinsam eine C<sub>2</sub>-C<sub>6</sub>-Alkandiyl-Kette, die ein- bis mehrfach durch C<sub>1</sub>-C<sub>4</sub>-Alkyl substituiert sein kann und/oder durch Sauerstoff oder einen gegebenenfalls C<sub>1</sub>-C<sub>4</sub>-Alkyl substituierten Stickstoff unterbrochen sein kann;  
insbesondere 1,3-Propdiyl;

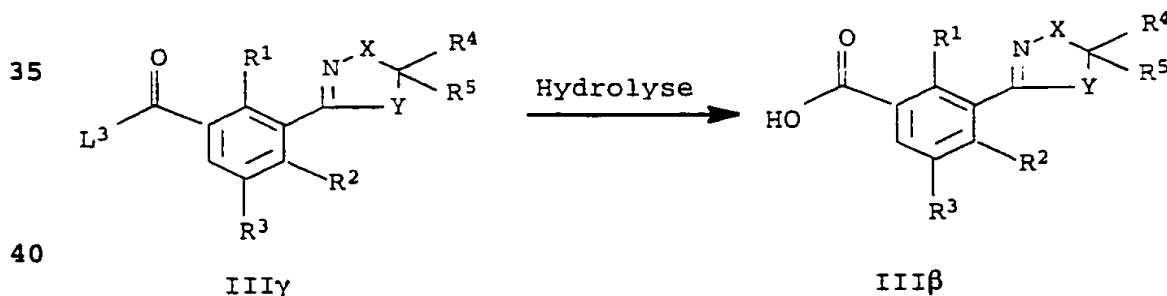
15 R<sup>19</sup>

Hydroxy, Halogen oder C<sub>1</sub>-C<sub>6</sub>-Alkoxy;  
insbesondere Hydroxy, Chlor, Methoxy oder Ethoxy;

mit Ausnahme von 2-Chlor-3-(4,5-dihydroisoxazol-3-yl)-4-methylsulfonylbenzoesäuremethylester, 2-Chlor-3-(4,5-dihydrooxazol-2-yl)-4-methylsulfonylbenzoesäuremethylester und 2,4-Dichlor-3-(5-methylcarbonyloxy-4,5-dihydroisoxazol-3-yl)-benzoesäuremethylester.

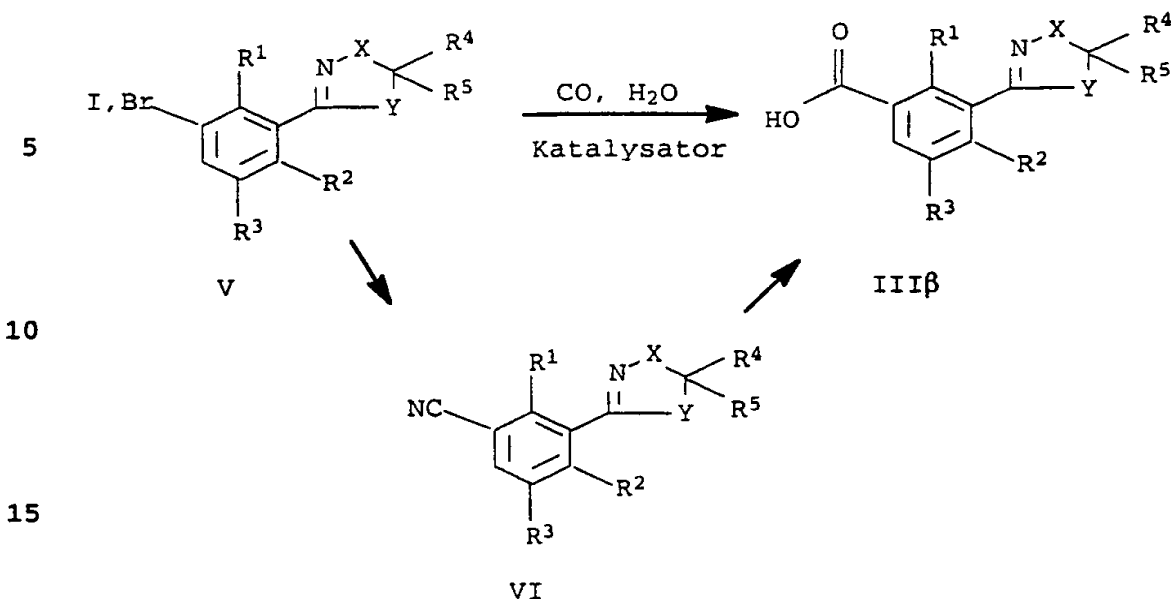
Die Benzoylhalogenide der Formel IIIα' (mit L<sup>1</sup> = Cl, Br,) können auf an sich bekannte Art und Weise durch Umsetzung der Benzoesäuren der Formel IIIβ mit Halogenierungsreagentien wie Thionylchlorid, Thionylbromid, Phosgen, Diphosgen, Triphosgen, Oxalylchlorid, Oxalylbromid hergestellt werden.

Die Benzoesäuren der Formel IIIβ können in bekannter Weise durch saure oder basische Hydrolyse aus den entsprechenden Estern der Formel IIIγ (L<sup>3</sup> = C<sub>1</sub>-C<sub>6</sub>-Alkoxy) hergestellt werden.



Ebenso können die Benzoesäuren der Formel IIIβ durch Umsetzung von entsprechenden Brom- oder Iod-substituierten Verbindungen der Formel V, in Gegenwart eines Palladium-, Nickel-, Cobalt- oder Rhodium-Übergangsmetallkatalysators und einer Base mit Kohlenmonoxid und Wasser unter erhöhtem Druck erhalten werden.

113



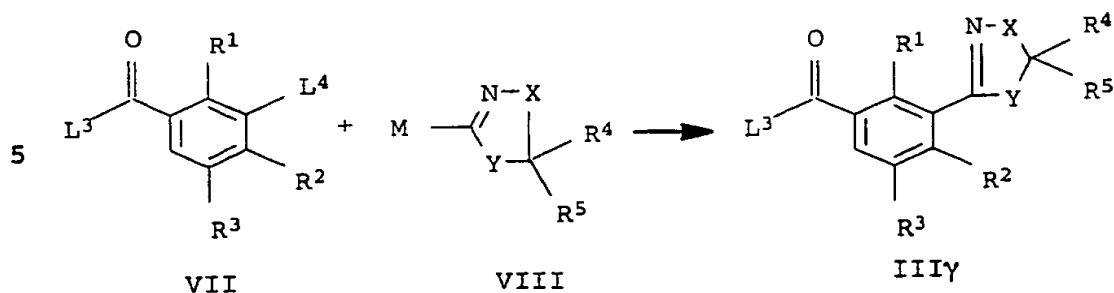
Weiterhin ist es möglich durch Rosenmund-von Braun-Reaktion  
 20 Verbindungen der Formel V in die entsprechenden Nitrile der  
 Formel VI zu überführen (vgl. z.B. Org. Synth. Bd III, 212  
 (1955)) und diese durch nachfolgende Verseifung in die  
 Verbindungen der Formel IIIβ umzuwandeln.

25 Die Ester der Formel IIIγ können durch Umsetzung von Arylhalogen-  
 verbindungen oder Arylsulfonaten der Formel VII, wobei L<sup>4</sup> für  
 eine Ausgangsgruppe wie Brom, Iod, Triflat, Fluorsulfonyloxy etc.  
 steht, mit Heterocyclyl-Stannaten (Stille-Kupplungen), Heterocy-  
 clyl-Borverbindungen (Suzuki-Kupplungen) oder Heterocyclyl-Zink-  
 30 verbindungen (Negishi-Reaktion) VIII, wobei M entsprechend für  
 Sn(C<sub>1</sub>-C<sub>4</sub>-Alkyl)<sub>3</sub>, B(OH)<sub>2</sub>, ZnHal (mit Hal = Chlor, Brom) etc.  
 steht, auf an sich bekannte Art und Weise (vgl. z.B. Tetrahedron  
 Lett. 27, 5269 (1986) in Gegenwart eines Palladium- oder Nickel-  
 Übergangsmetallkatalysator und gegebenenfalls einer Base erhalten  
 35 werden.

40

45

114

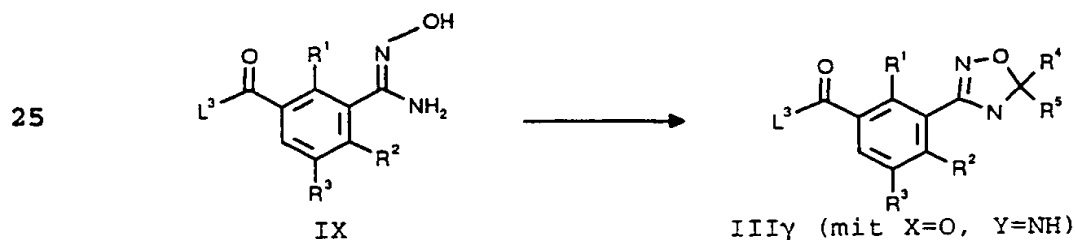


- 10 (mit  $L^4 = \text{Br}, \text{J}, \text{OSO}_2\text{CF}_3, \text{OSO}_2\text{F}$ ) (mit  $M = \text{Sn}(\text{C}_1\text{-C}_4\text{-Alkyl})_3, \text{B}(\text{OH})_2, \text{ZnHal}$ , wobei Hal für Cl oder Br steht)

15 Ebenso ist es möglich, Ester der Formel IIIy durch Aufbau des in 3-Position gebundenen Heterocycluses zu erhalten.

Beispielsweise können aus Amidoximen der Formel IX durch Kondensation mit Aldehyden oder Ketonen 1,2,4-Oxadiazolin-3-yl-Derivate

- 20 (IIIy mit  $X=\text{O}, Y=\text{NH}$ ) hergestellt werden (vgl. z.B. Arch. Phar. 326, 383-389 (1993)).

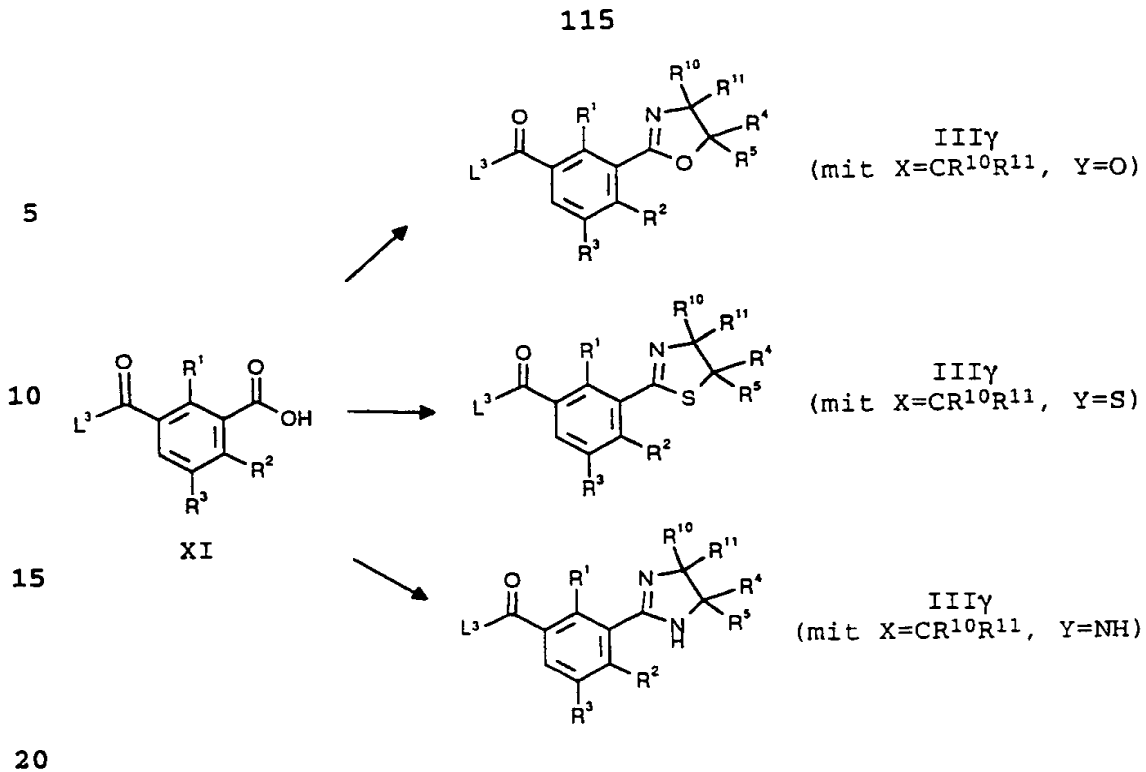


- 30 Die Thioamide der Formel X sind geeignete Vorprodukte für 2-Thiazolinyl-Derivate I (mit  $X=\text{CR}^{10}\text{R}^{11}, Y=\text{S}$ ) (vgl. z.B. Tetrahedron 42, 1449-1460 (1986)).



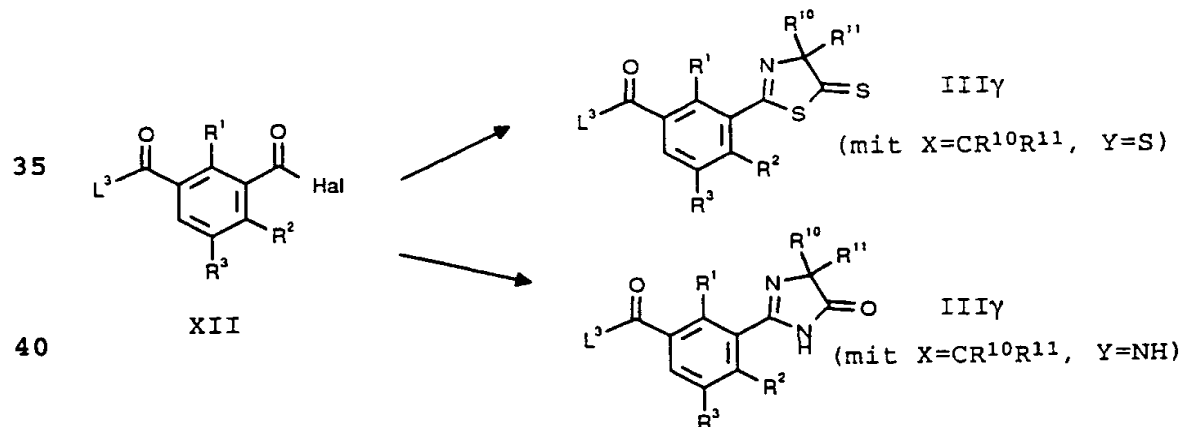
Aus den Carbonsäuren der Formel XI sind 2-Oxazolinyl-, 2-Thiazolinyl- und 2-Imidazolinyl-Derivate (IIIy mit  $X=\text{CR}^{10}\text{R}^{11}, Y=\text{O}$  bzw.  $Y=\text{S}$  bzw.  $Y=\text{NH}$ ) zugänglich (vgl. z.B. Tetrahedron Let. 22,

- 45 4471-4474 (1981)).



Nach literaturbekannten Verfahren können aus Carbonsäurehalo-  
 25 geniden der Formel XII, wobei Hal für Halogen steht, insbesondere  
 aus Carbonsäurechloriden, 1,3-Thiazol-5(4H)-thion-2-yl- (vgl.  
 z.B. Helv. Chim. Acta, 69, 374-388 (1986)) und 5-Oxo-2-  
 imidazolin-2-yl-Derivate (vgl. z.B. Heterocycles 29, 1185-1189  
 (1989)) (III mit X=CR<sup>10</sup>R<sup>11</sup>, Y=S bzw. Y=NH) hergestellt werden.

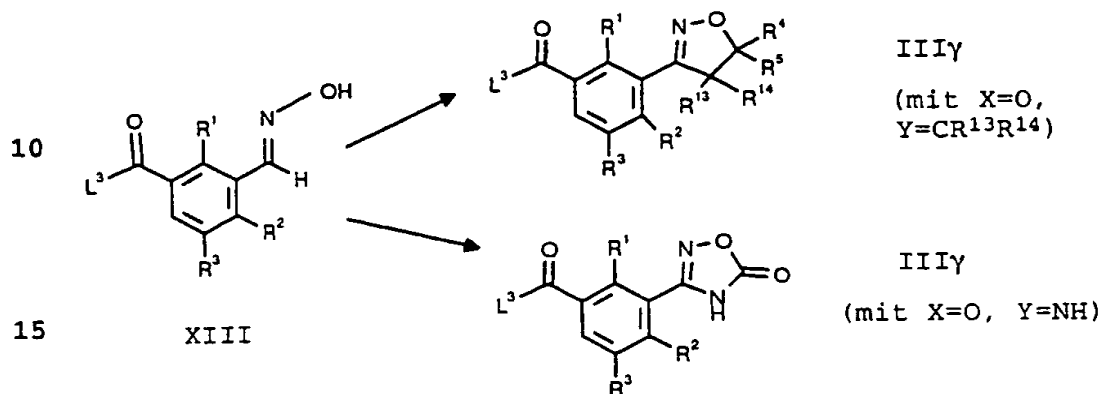
30



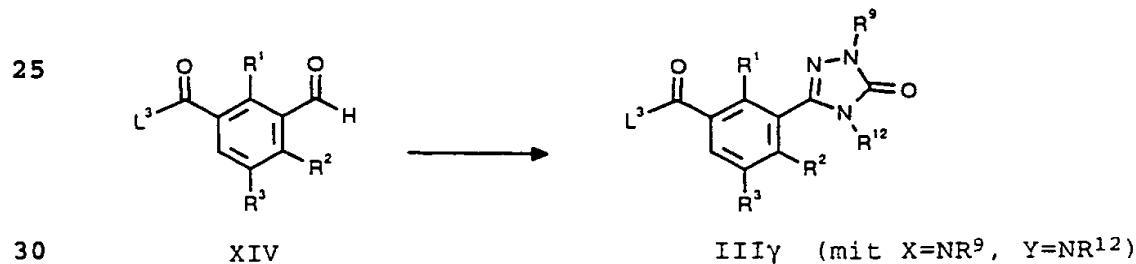
Die Umwandlung von Oximen der Formel XIII in 4,5-Dihydro-  
 45 isoxazol-3-yl-Derivate (mit IIIy mit X=O, Y=CR<sup>13</sup>R<sup>14</sup>) kann in an  
 sich bekannter Weise über die Zwischenstufe der Hydroxamsäure-  
 chloride XIV erfolgen. Aus letzteren werden in situ Nitriloxide

## 116

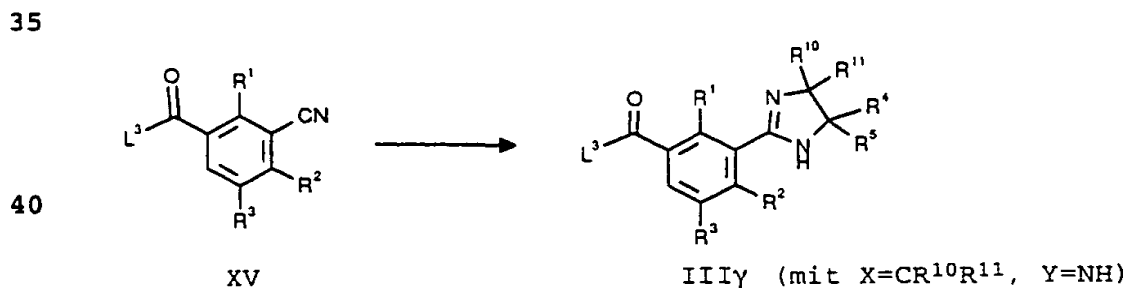
erzeugt, die mit Alkenen zu den gewünschten Produkten abreagieren (vgl. z.B. Chem. Ber. 106, 3258-3274 (1973)). 1,3-Dipolare Cycloadditionen von Chlorsulfonylisocyanat an Nitriloxide liefern 1,2,4-Oxadiazolin-5-on-3-yl-Derivate (IIIy mit X=O, Y=NH) (vgl. 5 z.B. Heterocycles 27, 683-685 (1988)).



Die Aldehyde der Formel XIV können über die Zwischenstufe der 20 Semicarbazone in 2,4-Dihydro-1,2,4-triazol-3-on-5-yl-Derivate (IIIy mit X=NR<sup>9</sup>, X=NR<sup>12</sup>) umgewandelt werden (vgl. z.B. J. Heterocyclic Chem., 23, 881- 883 (1986)).

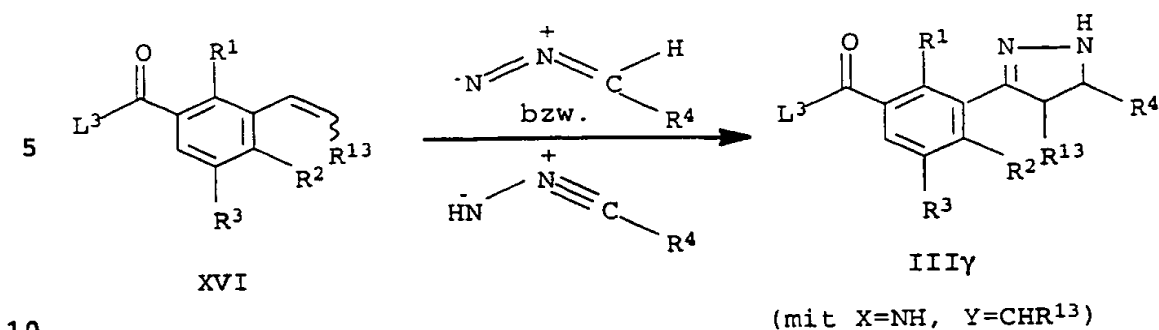


2-Imidazoliny-Derivate (IIIy mit X=CR<sup>10</sup>R<sup>11</sup>, Y=NH) sind auch aus Benzonitrilen der Formel XV nach bekannten Methoden (vgl. z.B. J. Org. Chem. 52, 1017-1021 (1987)) herzustellen.



Mittels 1,3-dipolarer Cycloaddition von Diazoalkanen bzw. Nitril- 45 iminen mit Arylalkenen der Formel XVI können 3-Pyrazoliny-Derivate (IIIy mit X=NH, Y=CHR<sup>13</sup>) dargestellt werden.

117



10

Die als Ausgangsverbindungen verwendeten Brom- oder Iod-substituierten Verbindungen der Formel V können in Analogie zu literaturbekannten Methode, z.B. durch Sandmeyer-Reaktion aus entsprechenden Anilinen erhalten werden, die ihrerseits durch Reduktion geeigneter Nitroverbindungen synthetisiert werden. Die Brom-substituierten Verbindungen der Formel V können außerdem durch direkte Bromierung geeigneter Edukte erhalten werden (vgl. Monatsh. Chem. 99, 815-822 (1968)).

20

Die Nitrile der Formel VI können wie oben beschrieben erhalten werden. Ebenso ist es möglich, diese aus entsprechenden Anilinen mittels Sandmeyer-Reaktion darzustellen.

25 Die Ausgangsverbindungen der Formel VII sind bekannt (vgl. z.B. Coll. Czech. Chem. Commun. 40, 3009-3019 (1975)) oder können leicht durch geeignete Kombination bekannter Synthesen hergestellt werden.

30 Beispielsweise können die Sulfonate VII ( $L^4 = \text{OSO}_2\text{CF}_3$ ,  $\text{OSO}_2\text{F}$ ) aus den entsprechenden Phenolen, die ihrerseits bekannt sind (vgl. z.B. EP-A 195 247) oder nach bekannten Methoden hergestellt werden können, erhalten werden (vgl. z.B. Synthesis 1993, 735-762).

35 Die Halogenverbindungen VII ( $L^4 = \text{Cl}$ , Br oder I) können beispielsweise durch Sandmeyer-Reaktion aus entsprechenden Anilinen der Formel XIX erhalten werden.

Die Amidoxime der Formel IX, die Thioamide der Formel X und die Carbonsäuren der Formel XI können auf an sich bekannte Art und Weise aus den Nitrilen der Formel XV dargestellt werden.

Weiterhin ist es möglich, die Carbonsäuren der Formel XI aus den Aldehyden der Formel XIV nach bekannten Verfahren herzustellen (vgl. z.B. J. March, Advanced Organic Chemistry, 3. Auflage, S. 629 ff, Wiley-Interscience Publication (1985)).

45

## 118

Die Carbonsäurehalogenide der Formel XII können in Analogie zu Standardverfahren aus den entsprechenden Carbonsäuren der Formel XI erhalten werden.

- 5 Die Oxime der Formel XIII erhält man vorteilhaft dadurch, daß man in an sich bekannter Weise Aldehyde der Formel XIV mit Hydroxylamin umsetzt (vgl. z.B. J. March, Advanced Organic Chemistry, 3. Aufl., S. 805-806, Wiley-Interscience Publication (1985)).
- 10 Die Aldehyde der Formel XIV sind bekannt oder in Analogie zu bekannten Verfahren darstellbar. So können sie aus Methylverbindungen der Formel XVII durch Bromierung, beispielsweise mit N-Bromsuccinimid oder 1,3-Dibrom-5,5-dimethylhydantoin, und anschließende Oxidation dargestellt werden (vgl. Synth. Commun. 15 22, 1967 - 1971 (1992)).

Die Umwandlung der Oxime der Formel XIII in Nitrile der Formel XV kann ebenfalls nach an sich bekannten Verfahren erfolgen (vgl. z.B. J. March, Advanced Organic Chemistry, 3. Aufl., S. 931-932, 20 Wiley-Interscience Publication (1985)).

- Ausgehend von den Halogenverbindungen oder Sulfonaten der Formel VII ( $L^4 = \text{Br}, \text{Cl}, \text{OSO}_2\text{CF}_3, \text{OSO}_2\text{F}$ ) lassen sich u.a. durch Heck-Reaktion mit Olefinen in Gegenwart eines Palladiumkatalysators 25 Arylalkene der Formel XVI darstellen (vgl. z.B. Heck, Palladium Reagents in Organic Synthesis, Academic Press, London 1985; Synthesis 1993, 735 - 762).

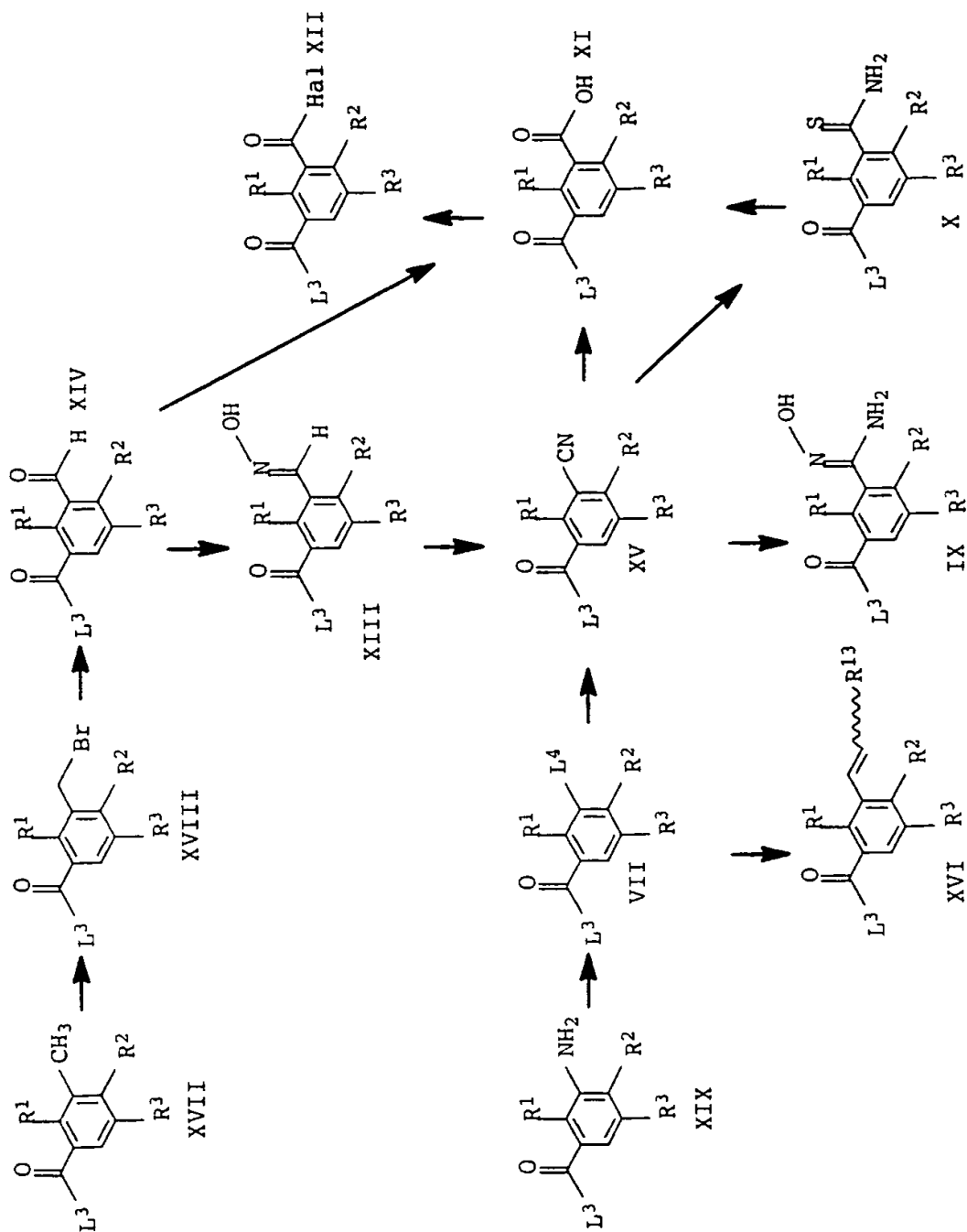
30

35

40

45





## Herstellungsbeispiele:

4-[2-Chlor-3-(4,5-dihydroisoxazol-3-yl)-4-methylsulfonyl-benzoyl]-5-hydroxy-1-methyl-1H-pyrazol (Verbindung 3.35)

- Zu einer Lösung von 12,74 g (0,13 mol) 5-Hydroxy-1-methyl-pyrazol und 300 ml wasserfreiem Dioxan wurden unter Schutzgasatmosphäre bei Raumtemperatur gleichzeitig 43,60 g (0,13 mol) 2-Chlor-3-(4,5-dihydroisoxazol-3-yl)-4-methylsulfonyl-benzoyl-chlorid in 375 ml wasserfreiem Dioxan und 13,56 g (0,134 mol) Triethylamin in 375 ml wasserfreiem Dioxan getropft. Nach 2 Stunden Rühren bei Raumtemperatur wurde das Reaktionsgemisch über Kieselgel abfiltriert und mit Dioxan nachgewaschen. Das Eluat wurde am Vakuum auf ca. 500 ml eingengt und mit 17,94 g (0,13 mol) getrocknetem, fein gepulvertem Kaliumcarbonat versetzt. Nach 6 Stunden Erhitzen unter Rückfluß wurde das Lösungsmittel am Vakuum abdestilliert und der Rückstand in ca. 700 ml Wasser aufgenommen. Unlösliche Bestandteile wurden abfiltriert und der pH-Wert des Filtrats durch langsame Zugabe von 10 %iger Salzsäure auf pH = 2 - 3 eingestellt. Der sich bildende Niederschlag wurde abgesaugt. Man erhielt 46,16 g (92 % d. Th.) 4-[2-Chlor-3-(4,5-dihydroisoxazol-3-yl)-4-methylsulfonyl-benzoyl]-5-hydroxy-1-methyl-1H-pyrazol.
- (Fp. > 250°C)

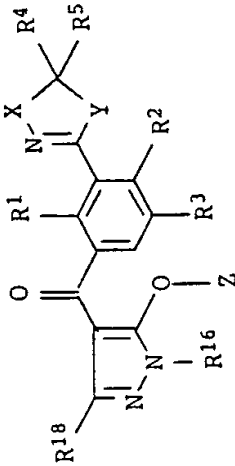
In Tabelle 3 sind neben der voranstehenden Verbindung noch weitere 3-Heterocycl-yl-substituierte Benzoylderivate der Formel I aufgeführt, die in analoger Weise hergestellt wurden oder herstellbar sind (falls die Endprodukte beim Ansäuern mit 10 %iger Salzsäure nicht ausgefallen sind, wurden sie mit Essigsäureethylester oder Dichlormethan extrahiert; anschließend wurde die organische Phase getrocknet und am Vakuum eingengt):

35

40

45

Tabelle 3:



Nr.	R <sup>1</sup>	R <sup>2</sup>	R <sup>3</sup>	X	R <sup>4</sup>	R <sup>5</sup>	Y	R <sup>16</sup>	Z	R <sup>18</sup>	physikalische Daten Fp. [°C]; <sup>1</sup> H-NMR [δ in ppm]
3.1	Cl	Cl	H	O	H	H	CH <sub>2</sub>	n-C <sub>4</sub> H <sub>9</sub>	H	H	116 - 117
3.2	Cl	Cl	H	O	H	H	CH <sub>2</sub>	i-C <sub>4</sub> H <sub>9</sub>	H	H	148 - 151
3.3	Cl	Cl	H	O	H	H	CH <sub>2</sub>	n-C <sub>4</sub> H <sub>9</sub>	C <sub>2</sub> H <sub>5</sub> SO <sub>2</sub>	H	0,95(t); 1,32(m); 1,62(t); 1,92(quin); 3,30(t); 3,78(quad); 4,17(t); 4,61(t); 7,42(d); 7,48(m).
3.4	Cl	Cl	H	O	H	H	CH <sub>2</sub>	i-C <sub>4</sub> H <sub>9</sub>	i-C <sub>4</sub> H <sub>9</sub> SO <sub>2</sub>	H	0,96(d); 1,21(d); 2,33(m); 2,48(m); 3,30(t); 3,67(d); 3,97(d); 4,58(t); 7,42(d); 7,50(m).
3.5	Cl	Cl	H	O	H	H	CH <sub>2</sub>	n-C <sub>3</sub> H <sub>7</sub>	i-C <sub>4</sub> H <sub>9</sub> SO <sub>2</sub>	H	0,97(t); 1,20(d); 1,96(m); 2,49(m); 3,30(t); 3,68(d); 4,12(t); 4,59(t); 7,42(d); 7,49(d); 7,52(s).
3.6	Cl	Cl	H	O	H	H	CH <sub>2</sub>	n-C <sub>3</sub> H <sub>7</sub>	C <sub>2</sub> H <sub>5</sub> SO <sub>2</sub>	H	0,97(t); 1,12(d); 1,63(t); 1,94(m); 3,29(t); 3,76(g); 4,14(t); 4,60(t); 7,42(d); 7,48(d); 7,51(s).

Nr.	R <sup>1</sup>	R <sup>2</sup>	R <sup>3</sup>	X	R <sup>4</sup>	R <sup>5</sup>	Y	R <sup>16</sup>	Z	R <sup>18</sup>	physikalische Daten Fp. [°C]; 1H-NMR [δ in ppm]
3.7	Cl	SO <sub>2</sub> CH <sub>3</sub>	H	O	COOC <sub>2</sub> H <sub>5</sub>	H	CH <sub>2</sub>	CH <sub>3</sub>	H	H	70 - 75
3.8	Cl	SO <sub>2</sub> CH <sub>3</sub>	H	O	COOC <sub>2</sub> H <sub>5</sub>	H	CH <sub>2</sub>	C <sub>2</sub> H <sub>5</sub>	H	H	65 - 70
3.9	Cl	SO <sub>2</sub> CH <sub>3</sub>	H	O	CH <sub>3</sub>	H	CH <sub>2</sub>	CH <sub>3</sub>	H	H	230 - 235
3.10	Cl	SO <sub>2</sub> CH <sub>3</sub>	H	O	CH <sub>3</sub>	H	CH <sub>2</sub>	C <sub>2</sub> H <sub>5</sub>	H	H	210 - 215
3.11	Cl	SO <sub>2</sub> CH <sub>3</sub>	H	O	CH <sub>3</sub>	H	CH <sub>2</sub>	n-C <sub>3</sub> H <sub>7</sub>	H	H	95 - 100
3.12	Cl	SO <sub>2</sub> CH <sub>3</sub>	H	O	CH <sub>3</sub>	H	CH <sub>2</sub>	CH <sub>3</sub>	C <sub>2</sub> H <sub>5</sub> SO <sub>2</sub>	H	70 - 75
3.13	Cl	SO <sub>2</sub> CH <sub>3</sub>	H	O	CH <sub>3</sub>	H	CH <sub>2</sub>	C <sub>2</sub> H <sub>5</sub>	C <sub>2</sub> H <sub>5</sub> SO <sub>2</sub>	H	78 - 83
3.14	Cl	SO <sub>2</sub> CH <sub>3</sub>	H	O	CH <sub>3</sub>	H	CH <sub>2</sub>	C <sub>2</sub> H <sub>5</sub>	i-C <sub>4</sub> H <sub>9</sub> SO <sub>2</sub>	H	1,24(2d); 1,53(t); 2,52(m); 3,05(dd); 3,29(s); 3,52(dd); 3,73(d); 4,24(q); 5,05(m); 7,49(s); 7,66(d); 8,18(d).
3.15	Cl	SO <sub>2</sub> CH <sub>3</sub>	H	O	CH <sub>3</sub>	H	CH <sub>2</sub>	n-C <sub>3</sub> H <sub>7</sub>	C <sub>2</sub> H <sub>5</sub> SO <sub>2</sub>	H	0,96(t); 1,53(d); 1,68(t); 1,95(sext); 3,07(dd); 3,32(s); 3,58(dd); 3,86(quant); 4,15(t); 5,03(m); 7,46(d); 7,64(d); 8,18(d).
3.16	Cl	SO <sub>2</sub> CH <sub>3</sub>	H	O	CH <sub>3</sub>	CH <sub>3</sub>	CH <sub>2</sub>	CH <sub>3</sub>	H	H	220 - 225
3.17	Cl	SO <sub>2</sub> CH <sub>3</sub>	H	O	CH <sub>3</sub>	CH <sub>3</sub>	CH <sub>2</sub>	C <sub>2</sub> H <sub>5</sub>	H	H	82 - 86
3.18	Cl	SO <sub>2</sub> CH <sub>3</sub>	H	O	CH <sub>3</sub>	CH <sub>3</sub>	CH <sub>2</sub>	n-C <sub>3</sub> H <sub>7</sub>	H	H	70 - 75
3.19	Cl	SO <sub>2</sub> CH <sub>3</sub>	H	O	CH <sub>3</sub>	CH <sub>3</sub>	CH <sub>2</sub>	n-C <sub>4</sub> H <sub>9</sub>	H	H	68 - 73
3.20	Cl	SO <sub>2</sub> CH <sub>3</sub>	H	O	CH <sub>3</sub>	CH <sub>3</sub>	CH <sub>2</sub>	i-C <sub>4</sub> H <sub>9</sub>	H	H	45 - 50

Nr.	R <sup>1</sup>	R <sup>2</sup>	R <sup>3</sup>	X	R <sup>4</sup>	R <sup>5</sup>	Y	R <sup>16</sup>	Z	R <sup>18</sup>	physikalische Daten Fp. [°C]; <sup>1</sup> H-NMR [δ in ppm]
3.21	Cl	SO <sub>2</sub> CH <sub>3</sub>	H	O	C <sub>2</sub> H <sub>5</sub>	H	CH <sub>2</sub>	CH <sub>3</sub>	H	H	220 - 225
3.22	Cl	SO <sub>2</sub> CH <sub>3</sub>	H	O	C <sub>2</sub> H <sub>5</sub>	H	CH <sub>2</sub>	C <sub>2</sub> H <sub>5</sub>	H	H	170 - 175
3.23	Cl	SO <sub>2</sub> CH <sub>3</sub>	H	O	H	H	CH <sub>2</sub>	n-C <sub>3</sub> H <sub>7</sub>	H	H	65 - 70
3.24	Cl	SO <sub>2</sub> CH <sub>3</sub>	H	O	H	H	CH <sub>2</sub>	n-C <sub>4</sub> H <sub>9</sub>	H	H	55 - 60
3.25	Cl	SO <sub>2</sub> CH <sub>3</sub>	H	O	H	H	CH <sub>2</sub>	i-C <sub>4</sub> H <sub>9</sub>	H	H	58 - 63
3.26	Cl	SO <sub>2</sub> CH <sub>3</sub>	H	O	H	H	CH <sub>2</sub>	n-C <sub>4</sub> H <sub>9</sub>	C <sub>2</sub> H <sub>5</sub> SO <sub>2</sub>	H	78 - 83
3.27	Cl	SO <sub>2</sub> CH <sub>3</sub>	H	O	H	H	CH <sub>2</sub>	n-C <sub>4</sub> H <sub>9</sub>	i-C <sub>4</sub> H <sub>9</sub> SO <sub>2</sub>	H	0,94(t); 1,19(d); 1,22(t); 1,38(m); 1,74(br); 1,91(m); 2,53(m); 3,26(s); 4,45(t); 3,76(d); 4,18(t); 4,62(t); 7,45(s); 7,64(d); 8,16(d).
3.28	Cl	SO <sub>2</sub> CH <sub>3</sub>	H	O	H	H	CH <sub>2</sub>	i-C <sub>4</sub> H <sub>9</sub>	i-C <sub>4</sub> H <sub>9</sub> SO <sub>2</sub>	H	0,96(d); 1,21(d); 2,33(m); 2,51(m); 3,28(s); 3,44(t); 3,75(d); 3,99(d); 4,61(t); 7,45(s); 7,66(d); 8,17(d).
3.29	Cl	SO <sub>2</sub> CH <sub>3</sub>	H	O	H	H	CH <sub>2</sub>	i-C <sub>4</sub> H <sub>9</sub>	C <sub>2</sub> H <sub>5</sub> SO <sub>2</sub>	H	0,97(d); 1,66(t); 2,36(m); 3,29(s); 3,43(t); 3,82(q); 3,99(d); 4,60(t); 7,47(s); 7,68(d); 8,18(d).
3.30	Cl	SO <sub>2</sub> CH <sub>3</sub>	H	O	H	H	CH <sub>2</sub>	CH <sub>3</sub>	C <sub>2</sub> H <sub>5</sub> SO <sub>2</sub>	H	1,68(t); 3,29(s); 3,43(t); 3,78(q); 3,92(s); 3,63(t); 7,46(s); 7,62(d); 8,17(d).

Nr.	R <sup>1</sup>	R <sup>2</sup>	R <sup>3</sup>	X	R <sup>4</sup>	R <sup>5</sup>	Y	R <sup>6</sup>	Z	R <sup>18</sup>	physikalische Daten Fp. [°C]; 1H-NMR [δ in ppm]
3.31	Cl	SO <sub>2</sub> CH <sub>3</sub>	H	O	H	H	CH <sub>2</sub>	CH <sub>3</sub>	i-C <sub>4</sub> H <sub>9</sub> SO <sub>2</sub>	H	1,23(d); 2,53(m); 3,28(s); 3,43(t); 3,70(d); 3,91(s); 4,61(t); 7,48(s); 7,66(d); 8,18(d).
3.32	Cl	Cl	H	O	H	H	CH <sub>2</sub>	n-C <sub>3</sub> H <sub>7</sub>	H	H	119 - 121
3.33	Cl	Cl	H	O	H	H	CH <sub>2</sub>	CH <sub>3</sub>	H	CH <sub>3</sub>	115 - 117
3.34	Cl	NO <sub>2</sub>	H	O	H	H	CH <sub>2</sub>	C <sub>2</sub> H <sub>5</sub>	H	H	217 - 218
3.35	Cl	SO <sub>2</sub> CH <sub>3</sub>	H	O	H	H	CH <sub>2</sub>	CH <sub>3</sub>	H	H	> 250
3.36	Cl	Cl	H	O	H	H	CH <sub>2</sub>	C <sub>2</sub> H <sub>5</sub>	H	H	125 - 128
3.37	Cl	SO <sub>2</sub> CH <sub>3</sub>	H	O	H	H	CH <sub>2</sub>	C <sub>2</sub> H <sub>5</sub>	n-C <sub>3</sub> H <sub>7</sub> SO <sub>2</sub>	H	78 - 83
3.38	Cl	SO <sub>2</sub> CH <sub>3</sub>	H	O	H	H	CH <sub>2</sub>	C <sub>2</sub> H <sub>5</sub>	C <sub>2</sub> H <sub>5</sub> SO <sub>2</sub>	H	1,52(t); 1,68(t); 3,29(s); 3,43(t); 3,82(q); 4,24(q); 4,63(t); 7,48(s); 7,65(d); 8,07(d).
3.39	Cl	SO <sub>2</sub> C <sub>2</sub> H <sub>5</sub>	H	O	CH <sub>3</sub>	CH <sub>3</sub>	CH <sub>2</sub>	CH <sub>3</sub>	H	H	> 200
3.40	Cl	SO <sub>2</sub> C <sub>2</sub> H <sub>5</sub>	H	O	CH <sub>3</sub>	H	CH <sub>2</sub>	CH <sub>3</sub>	H	H	220 - 223
3.41	Cl	SO <sub>2</sub> C <sub>2</sub> H <sub>5</sub>	H	O	CH <sub>3</sub>	H	CH <sub>2</sub>	C <sub>2</sub> H <sub>5</sub>	H	H	> 230
3.42	Cl	SO <sub>2</sub> -n-C <sub>3</sub> H <sub>7</sub>	H	O	CH <sub>3</sub>	H	CH <sub>2</sub>	CH <sub>3</sub>	H	H	1,12(t); 1,53(d); 1,76(quin); 3,18(dd); 3,38(t); 3,55(dd); 3,73(s); 5,04(m); 5,55(s.br.); 7,37(s); 7,68(d); 8,13(d).

Nr.	R <sup>1</sup>	R <sup>2</sup>	R <sup>3</sup>	X	R <sup>4</sup>	R <sup>5</sup>	Y	R <sup>16</sup>	Z	R <sup>18</sup>	physikalische Daten Fp. [°C]; 1H-NMR [δ in ppm]
3.43	Cl	SO <sub>2</sub> -n-C <sub>3</sub> H <sub>7</sub>	H	O	CH <sub>3</sub>	H	CH <sub>2</sub>	C <sub>2</sub> H <sub>5</sub>	H	H	1,07(t); 1,50(m); 1,78(quin); 3,07(dd); 3,39(t); 3,55(dd); 4,12(t); 5,08(m); 7,38(s); 7,69(d); 8,11(d).
3.44	Cl	SO <sub>2</sub> CH <sub>3</sub>	H	CH <sub>2</sub>	H	H	O	CH <sub>3</sub>	H	H	
3.45 a)	Cl	SO <sub>2</sub> CH <sub>3</sub>	H	C(CH <sub>3</sub> ) <sub>2</sub>	H	H	O	CH <sub>3</sub>	H	H	1,33(s); 3,40(s); 4,17(s); 7,43(s); 7,79(d); 8,04(d).
3.46	Cl	SO <sub>2</sub> CH <sub>3</sub>	H	O	H	H	CH <sub>2</sub>	C <sub>2</sub> H <sub>5</sub>	Na <sup>+</sup>	H	218 - 220
3.47	Cl	SO <sub>2</sub> CH <sub>3</sub>	H	O	H	H	CH <sub>2</sub>	C <sub>2</sub> H <sub>5</sub>	K <sup>+</sup>	H	193
3.48	Cl	SO <sub>2</sub> CH <sub>3</sub>	H	O	H	H	CH <sub>2</sub>	C <sub>2</sub> H <sub>5</sub>	Li <sup>+</sup>	H	> 230
3.49	Cl	SO <sub>2</sub> CH <sub>3</sub>	H	O	H	H	CH <sub>2</sub>	C <sub>2</sub> H <sub>5</sub>	NH <sub>4</sub> <sup>+</sup>	H	170 - 175
3.50	Cl	SO <sub>2</sub> CH <sub>3</sub>	H	O	H	H	CH <sub>2</sub>	CH <sub>3</sub>	Na <sup>+</sup>	H	> 240
3.51	Cl	SO <sub>2</sub> CH <sub>3</sub>	H	O	H	H	CH <sub>2</sub>	CH <sub>3</sub>	K <sup>+</sup>	H	206 - 214
3.52	Cl	SO <sub>2</sub> CH <sub>3</sub>	H	O	H	H	CH <sub>2</sub>	CH <sub>3</sub>	Li <sup>+</sup>	H	> 240
3.53	Cl	SO <sub>2</sub> CH <sub>3</sub>	H	O	H	H	CH <sub>2</sub>	CH <sub>3</sub>	NH <sub>4</sub> <sup>+</sup>	H	
3.54 a)	Cl	SO <sub>2</sub> CH <sub>3</sub>	H	C(CH <sub>3</sub> ) <sub>2</sub>	H	H	O	C <sub>2</sub> H <sub>5</sub>	H	H	1,27(t); 1,36(s); 3,41(q); 4,01(q); 4,18(s); 7,47(s); 7,83(d); 8,07(d).
3.55	Cl	SO <sub>2</sub> CH <sub>3</sub>	H	O	H	-(CH <sub>2</sub> ) <sub>3</sub> CH-		C <sub>2</sub> H <sub>5</sub>	H	H	99-104
3.56	Cl	SO <sub>2</sub> CH <sub>3</sub>	H	O	H	-(CH <sub>2</sub> ) <sub>3</sub> CH-		CH <sub>3</sub>	H	H	95-100
3.57	Cl	SO <sub>2</sub> CH <sub>3</sub>	H	O	-(CH <sub>2</sub> ) <sub>4</sub> -		CH <sub>2</sub>	CH <sub>3</sub>	H	H	230-235

Nr.	R <sup>1</sup>	R <sup>2</sup>	R <sup>3</sup>	X	R <sup>4</sup>	R <sup>5</sup>	Y	R <sup>16</sup>	Z	R <sup>18</sup>	physikalische Daten Fp. [°C]; <sup>1</sup> H-NMR [δ in ppm]
3.58	Cl	SO <sub>2</sub> CH <sub>3</sub>	H	O	-(CH <sub>2</sub> ) <sub>4</sub> -		CH <sub>2</sub>	C <sub>2</sub> H <sub>5</sub>	H	H	190-195
3.59	Cl	SO <sub>2</sub> CH <sub>3</sub>	H	O	-(CH <sub>2</sub> ) <sub>2</sub> O(CH <sub>2</sub> ) <sub>2</sub> -		CH <sub>2</sub>	C <sub>2</sub> H <sub>5</sub>	H	H	95-100
3.60	Cl	SO <sub>2</sub> C <sub>2</sub> H <sub>5</sub>	H	O	CH <sub>3</sub>	CH <sub>3</sub>	CH <sub>2</sub>	CH <sub>3</sub>	H	H	< 230
3.61	Cl	SO <sub>2</sub> C <sub>2</sub> H <sub>5</sub>	H	O	CH <sub>3</sub>	CH <sub>3</sub>	CH <sub>2</sub>	C <sub>2</sub> H <sub>5</sub>	H	H	198-200
3.62	Cl	SO <sub>2</sub> C <sub>2</sub> H <sub>5</sub>	H	O	H	H	CH <sub>2</sub>	CH <sub>3</sub>	H	H	215-218
3.63	Cl	SO <sub>2</sub> C <sub>2</sub> H <sub>5</sub>	H	O	H	H	CH <sub>2</sub>	C <sub>2</sub> H <sub>5</sub>	H	H	213-215
3.64	Cl	SO <sub>2</sub> -n-C <sub>3</sub> H <sub>7</sub>	H	O	H	H	CH <sub>2</sub>	CH <sub>3</sub>	H	H	186-190
3.65	Cl	SO <sub>2</sub> -n-C <sub>3</sub> H <sub>7</sub>	H	O	H	H	CH <sub>2</sub>	C <sub>2</sub> H <sub>5</sub>	H	H	84-86
3.66	Cl	SO <sub>2</sub> CH <sub>3</sub>	H	O	-(CH <sub>2</sub> ) <sub>2</sub> O(CH <sub>2</sub> ) <sub>2</sub> -		CH <sub>2</sub>	CH <sub>3</sub>	H	H	90-95
3.67	Cl	SO <sub>2</sub> CH <sub>3</sub>	H	O	C <sub>2</sub> H <sub>5</sub>	C <sub>2</sub> H <sub>5</sub>	CH <sub>2</sub>	CH <sub>3</sub>	H	H	70-75
3.68	Cl	SO <sub>2</sub> CH <sub>3</sub>	H	O	C <sub>2</sub> H <sub>5</sub>	C <sub>2</sub> H <sub>5</sub>	CH <sub>2</sub>	C <sub>2</sub> H <sub>5</sub>	H	H	50-55
3.69	Cl	SO <sub>2</sub> CH <sub>3</sub>	H	O	OCH <sub>3</sub>	H	CH <sub>2</sub>	CH <sub>3</sub>	H	H	3,18-3,99(1H); 5,78(1H); 7,50(1H); 7,81(1H); 8,09(1H).
3.70	Cl	SO <sub>2</sub> CH <sub>3</sub>	H	O	CH <sub>3</sub>	H	CHCH <sub>2</sub> Cl	CH <sub>3</sub>	H	H	1,52(3H); 3,30-4,12(8H); 4,36(1H); 4,93(1H); 7,49(1H); 7,81(1H); 8,09(1H).
3.71	Cl	SO <sub>2</sub> CH <sub>3</sub>	H	O	CH <sub>3</sub>	H	CHCH <sub>2</sub> Cl	C <sub>2</sub> H <sub>5</sub>	H	H	1,27(3H); 1,55(3H); 3,28-4,02(7H); 4,37(1H); 4,92(1H); 7,48(1H); 7,80(1H); 8,07(1H).
3.72	Cl	SO <sub>2</sub> CH <sub>3</sub>	H	C(CH <sub>3</sub> ) <sub>2</sub>	H	H	O	CH <sub>3</sub>	H	H	132-135



Nr.	R <sup>1</sup>	R <sup>2</sup>	R <sup>3</sup>	X	R <sup>4</sup>	R <sup>5</sup>	Y	R <sup>16</sup>	Z	R <sup>18</sup>	physikalische Daten Fp. [°C]; 1H-NMR [δ in ppm]
3.73	Cl	SO <sub>2</sub> CH <sub>3</sub>	H	O	OC <sub>2</sub> H <sub>5</sub>	H	CH <sub>2</sub>	CH <sub>3</sub>	H	H	95-100
3.74	Cl	SO <sub>2</sub> CH <sub>3</sub>	H	O	OC <sub>2</sub> H <sub>5</sub>	H	CH <sub>2</sub>	C <sub>2</sub> H <sub>5</sub>	H	H	1,16(3H); 1,27(3H); 3,20-4,00(9H); 5,89(1H); 7,50(1H); 7,82(1H); 8,07(1H).
3.75	Cl	SO <sub>2</sub> CH <sub>3</sub>	H	O	C <sub>2</sub> H <sub>5</sub>	C <sub>2</sub> H <sub>5</sub>	CH <sub>2</sub>	C <sub>2</sub> H <sub>5</sub>	K <sup>+</sup>	H	200-205
3.76	Cl	SO <sub>2</sub> C <sub>2</sub> H <sub>5</sub>	H	C(CH <sub>3</sub> ) <sub>2</sub>	H	H	O	CH <sub>3</sub>	H	H	120-123
3.77	Cl	SO <sub>2</sub> -n-C <sub>3</sub> H <sub>7</sub>	H	O	CH <sub>3</sub>	CH <sub>3</sub>	CH <sub>2</sub>	C <sub>2</sub> H <sub>5</sub>	H	H	152-158
3.78	Cl	SO <sub>2</sub> -n-C <sub>3</sub> H <sub>7</sub>	H	O	CH <sub>3</sub>	CH <sub>3</sub>	CH <sub>2</sub>	CH <sub>3</sub>	H	H	172-176
3.79	Cl	SO <sub>2</sub> -n-C <sub>3</sub> H <sub>7</sub>	H	O	CH <sub>3</sub>	H	CH <sub>2</sub>	CH <sub>3</sub>	H	H	188-205
3.80	Cl	SCH <sub>3</sub>	H	O	H	H	CH <sub>2</sub>	C <sub>2</sub> H <sub>5</sub>	H	H	1,29(0); 2,56(s); 3,28(0); 3,93(q); 4,49(0); 7,40(s); 7,43(d); 7,55(d).
3.81	Cl	SO <sub>2</sub> CH <sub>3</sub>	H	O	CH <sub>2</sub> Cl	H	CH <sub>2</sub>	C <sub>2</sub> H <sub>5</sub>	H	H	78-82
3.82	CH <sub>3</sub>	H	H	CH <sub>2</sub>	H	H	S	C <sub>2</sub> H <sub>5</sub>	H	H	1,44(0); 2,50(s); 3,49(0); 4,09(q); 4,53(0); 7,35(m); 7,48(d); 7,62(d).
3.83	Cl	SO <sub>2</sub> CH <sub>3</sub>	H	O	CH <sub>2</sub> Cl	H	CH <sub>2</sub>	CH <sub>3</sub>	H	H	81-85
3.84	Cl	SCH <sub>3</sub>	H	O	H	H	CH <sub>2</sub>	CH <sub>3</sub>	H	H	151-153
3.85	Cl	SOCH <sub>3</sub>	H	O	H	H	CH <sub>2</sub>	C <sub>2</sub> H <sub>5</sub>	H	H	1,28(0); 2,82(s); 3,40(m); 3,92(m); 4,52(0); 7,45(s); 7,82(d); 8,10(d).
3.86	CH <sub>3</sub>	SO <sub>2</sub> CH <sub>3</sub>	H	O	H	H	CH <sub>2</sub>	CH <sub>3</sub>	H	H	205-210

Nr.	R <sup>1</sup>	R <sup>2</sup>	R <sup>3</sup>	X	R <sup>4</sup>	R <sup>5</sup>	Y	R <sup>16</sup>	Z	R <sup>18</sup>	physikalische Daten Fp. [°C]; <sup>1</sup> H-NMR [δ in ppm]
3.87	Cl	Cl	H	CH <sub>2</sub>	H	H	S	C <sub>2</sub> H <sub>5</sub>	H	H	173-179
3.88	Cl	SCH <sub>3</sub>	H	CH <sub>2</sub>	H	H	S	C <sub>2</sub> H <sub>5</sub>	H	H	1,43(t); 2,51(s); 3,59(t); 4,08(q); 4,51(t); 7,22(d); 7,41(s); 7,50(d).
3.89	Cl	SO <sub>2</sub> CH <sub>3</sub>	H	CH <sub>2</sub>	H	H	S	C <sub>2</sub> H <sub>5</sub>	H	H	1,50(t); 3,28(s); 3,62(t); 4,10(q); 4,49(t); 7,36(s); 7,68(d); 8,19(d).
3.90	CH <sub>3</sub>	SO <sub>2</sub> CH <sub>3</sub>	H	O	H	H	CH <sub>2</sub>	C <sub>2</sub> H <sub>5</sub>	H	H	174-180
3.91	Cl	SO <sub>2</sub> CH <sub>3</sub>	H	O	CH <sub>2</sub> Cl	H	CH <sub>2</sub>	CH <sub>3</sub>	H	H	77-83
3.92	Cl	SO <sub>2</sub> CH <sub>3</sub>	H	O	F	H	CH <sub>2</sub>	CH <sub>3</sub>	H	H	
3.93	Cl	SO <sub>2</sub> CH <sub>3</sub>	H	O	F	H	CH <sub>2</sub>	C <sub>2</sub> H <sub>5</sub>	H	H	
3.94	Cl	SO <sub>2</sub> CH <sub>3</sub>	H	O	F	F	CH <sub>2</sub>	CH <sub>3</sub>	H	H	
3.95	Cl	SO <sub>2</sub> CH <sub>3</sub>	H	O	F	F	CH <sub>2</sub>	C <sub>2</sub> H <sub>5</sub>	H	H	
3.96	Cl	SO <sub>2</sub> CH <sub>3</sub>	H	O	CH <sub>3</sub>	H	CHCH <sub>3</sub>	C <sub>2</sub> H <sub>5</sub>	H	H	183-184
3.97	Cl	SO <sub>2</sub> CH <sub>3</sub>	H	O	CF <sub>3</sub>	H	CH <sub>2</sub>	CH <sub>3</sub>	H	H	223-225
3.98	Cl	SO <sub>2</sub> CH <sub>3</sub>	H	O	CF <sub>3</sub>	H	CH <sub>2</sub>	C <sub>2</sub> H <sub>5</sub>	H	H	183-184
3.99	Cl	SO <sub>2</sub> CH <sub>3</sub>	H	O	SC <sub>2</sub> H <sub>5</sub>	H	CH <sub>2</sub>	CH <sub>3</sub>	H	H	195-196
3.100	Cl	SO <sub>2</sub> CH <sub>3</sub>	H	O	SC <sub>2</sub> H <sub>5</sub>	H	CH <sub>2</sub>	C <sub>2</sub> H <sub>5</sub>	H	H	199-200
3.101	Cl	SO <sub>2</sub> CH <sub>3</sub>	H	O	CH <sub>3</sub>	H	CHCH <sub>3</sub>	CH <sub>3</sub>	H	H	230-233
3.102	Cl	SO <sub>2</sub> CH <sub>3</sub>	H	O	CHCl(CH <sub>3</sub> )	H	CH <sub>2</sub>	C <sub>2</sub> H <sub>5</sub>	H	H	102-107
3.103	Cl	SO <sub>2</sub> CH <sub>3</sub>	H	O	CHCl(CH <sub>3</sub> )	H	CH <sub>2</sub>	CH <sub>3</sub>	H	H	80-85

Nr.	R <sup>1</sup>	R <sup>2</sup>	R <sup>3</sup>	X	R <sup>4</sup>	R <sup>5</sup>	Y	R <sup>16</sup>	Z	R <sup>18</sup>	physikalische Daten Fp. [°C]; <sup>1</sup> H-NMR [δ in ppm]
3.104	Cl	SO <sub>2</sub> CH <sub>3</sub>	H	O	n-C <sub>3</sub> H <sub>7</sub>	H	CH <sub>2</sub>	CH <sub>3</sub>	H	H	
3.105	Cl	SO <sub>2</sub> CH <sub>3</sub>	H	O	n-C <sub>3</sub> H <sub>7</sub>	H	CH <sub>2</sub>	C <sub>2</sub> H <sub>5</sub>	H	H	
3.106	Cl	SO <sub>2</sub> CH <sub>3</sub>	H	O	H	H	CH <sub>2</sub>	CH <sub>3</sub>	<sup>+</sup> NH <sub>2</sub> (CH <sub>3</sub> ) <sub>2</sub>	H	200
3.107	Cl	SO <sub>2</sub> CH <sub>3</sub>	H	O	H	H	CH <sub>2</sub>	CH <sub>3</sub>	<sup>+</sup> NH <sub>2</sub> (CH <sub>2</sub> CH <sub>2</sub> OH)	H	187
3.108	Cl	SO <sub>2</sub> CH <sub>3</sub>	H	O	H	H	CH <sub>2</sub>	CH <sub>3</sub>	<sup>+</sup> NH <sub>3</sub> (CH <sub>2</sub> CH <sub>2</sub> OCH <sub>2</sub> CH <sub>2</sub> OH)	H	180
3.109	SCH <sub>3</sub>	SCH <sub>3</sub>	H	O	H	H	CH <sub>2</sub>	CH <sub>3</sub>	H	H	2,33(s); 2,51(s); 3,40(t); 3,70(s); 4,58(t); 5,15(bris); 7,21(s); 7,31(d); 7,42(d).
3.110	SCH <sub>3</sub>	SCH <sub>3</sub>	H	O	H	H	CH <sub>2</sub>	C <sub>2</sub> H <sub>5</sub>	H	H	1,38(t); 2,33(s); 2,49(s); 3,41(t); 4,10(q); 4,58(t); 7,25(s); 7,32(d); 7,41(d); 7,82(bris).
3.111	SO <sub>2</sub> CH <sub>3</sub>	SO <sub>2</sub> CH <sub>3</sub>	H	O	H	H	CH <sub>2</sub>	CH <sub>3</sub>	H	H	Öl
3.112	SO <sub>2</sub> CH <sub>3</sub>	SO <sub>2</sub> CH <sub>3</sub>	H	O	H	H	CH <sub>2</sub>	C <sub>2</sub> H <sub>5</sub>	H	H	Öl

a) Hergestellt aus 2-Chlor-3-(1'-chlor-2',2'-dimethylethylaminocarbonyl)-4-methylsulfonyl-benzoylchlorid mit zwei Äquivalenten Kaliumcarbonat

Nachfolgend sind die Synthesen einiger Ausgangsstoffe aufgeführt:

2-Chlor-3-(4,5-dihydroisoxazol-3-yl)-4-methylsulfonyl-benzoyl-  
5 chlorid (Verbindung 4.5)

Stufe a) 2-Chlor-3-methyl-4-methylthio-acetophenon

10 Zu einer Suspension von 286 g (2,14 mol) Aluminiumtri-  
chlorid in 420 ml 1,2-Dichlorethan wurde bei 15-20°C  
eine Lösung von 157 g (2 mol) Acetylchlorid in 420 ml  
1,2-Dichlorethan getropft. Anschließend wurde eine Lösung  
von 346 g (2 mol) 2-Chlor-6-methylthio-toluol in 1 l  
1,2-Dichlorethan zugetropft. Nach 12 Stunden Rühren wurde  
15 das Reaktionsgemisch in eine Mischung aus 3 l Eis und 1 l  
konz. HCl gegossen. Es wurde mit Methylenchlorid extra-  
hiiert, die organische Phase mit Wasser gewaschen, mit  
Natriumsulfat getrocknet und eingeengt. Der Rückstand  
wurde im Vakuum destilliert. Man erhielt 256 g (60 %  
20 d.Th.) 2-Chlor-3-methyl-4-methyl-thio-acetophenon.  
(Fp.: 46°C)

Stufe b) 2-Chlor-3-methyl-4-methylsulfonyl-acetophenon

25 163,0 g (0,76 mol) 2-Chlor-3-methyl-4-methylthio-aceto-  
phenon wurden in 1,5 l Eisessig gelöst, mit 18,6 g  
Natriumwolframat versetzt und unter Kühlung 173,3 g  
30 %ige Wasserstoffperoxidlösung zugetropft. Es wurde  
2 Tage nachgerührt und anschließend mit Wasser verdünnt.  
30 Der ausgefallene Feststoff wurde abgesaugt, mit Wasser  
gewaschen und getrocknet. Man erhielt 164,0 g (88 %  
d.Th.) 2-Chlor-3-methyl-4-methylsulfonyl-acetophenon.  
(Fp.: 110-111°C)

35 Stufe c) 2-Chlor-3-methyl-4-methylsulfonyl-benzoesäure

82 g (0,33 mol) 2-Chlor-3-methyl-4-methylsulfonyl-aceto-  
phenon wurden in 700 ml Dioxan gelöst und bei Raum-  
temperatur mit 1 l einer 12,5 %igen Natriumhypochlorit-  
40 lösung versetzt. Anschließend wurde 1 Stunde bei 80°C  
nachgerührt. Nach dem Abkühlen bildeten sich zwei Phasen,  
von denen die untere mit Wasser verdünnt und schwach  
angesäuert wurde. Der ausgefallene Feststoff wurde  
abgesaugt, mit Wasser nachgewaschen und getrocknet. Man  
45 erhielt 60 g (73 % d.Th.) 2-Chlor-3-methyl-4-methyl-  
sulfonyl-benzoesäure.  
(Fp.: 230-231°C)

## 131

Stufe d) 2-Chlor-3-methyl-4-methylsulfonyl-benzoesäuremethylester

100 g (0,4 mol) 2-Chlor-3-methyl-4-methylsulfonyl-benzoesäure wurden in 1 l Methanol gelöst und bei Rückfluß-temperatur 5 Stunden mit Chlorwasserstoff begast. Anschließend wurde eingeeengt. Man erhielt 88,5 g (84 % d.Th.) 2-Chlor-3-methyl-4-methylsulfonyl-benzoesäuremethylester.  
(Fp.: 107-108°C)

10

Stufe e) 3-Brommethyl-2-chlor-4-methylsulfonyl-benzoesäuremethylester

82 g (0,31 mol) 2-Chlor-3-methyl-4-methylsulfonyl-benzoesäuremethylester werden in 2 l Tetrachlormethan gelöst und unter Belichtung portionsweise mit 56 g (0,31 mol) N-Bromsuccinimid versetzt. Das Reaktionsgemisch wurde filtriert, das Filtrat eingeeengt und der Rückstand in 200 ml Methyl-tert.-butylether aufgenommen. Die Lösung wurde mit Petrolether versetzt, der ausgefallene Feststoff abgesaugt und getrocknet. Man erhielt 74,5 g (70 % d.Th.) 3-Brommethyl-2-chlor-4-methylsulfonyl-benzoesäuremethylester.  
(Fp.: 74-75°C)

25

Stufe f) 2-Chlor-3-formyl-4-methylsulfonyl-benzoesäuremethylester

Eine Lösung von 41,0 g (0,12 mol) 3-Brommethyl-2-chlor-4-methylsulfonyl-benzoesäuremethylester in 250 ml Acetonitril wurde mit 42,1 g (0,36 mol) N-Methylmorpholin-N-oxid versetzt. Der Ansatz wurde 12 Stunden bei Raumtemperatur gerührt, anschließend eingeeengt und der Rückstand in Essigsäureethylester aufgenommen. Die Lösung wurde mit Wasser extrahiert, mit Natriumsulfat getrocknet und eingeeengt. Man erhielt 31,2 g (94 % d.Th.) 2-Chlor-3-formyl-4-methylsulfonyl-benzoesäuremethylester  
(Fp.: 98-105°C)

30

35

40

Stufe g) 2-Chlor-3-hydroxyiminomethyl-4-methylsulfonyl-benzoesäure

45

15,00 g (54 mmol) 2-Chlor-3-formyl-4-methylsulfonyl-benzoesäuremethylester und 4,20 g (60 mmol) Hydroxylaminhydrochlorid wurden in 300 ml Methanol aufgenommen und eine Lösung von 3,18 g (30 mmol) Natriumcarbonat in 80 ml Wasser zugetropft. Nach 12 Stunden Rühren bei Raumtemperatur wurde das Methanol abdestilliert, der Rückstand mit Wasser verdünnt und mit Diethylether extrahiert. Nach

## 132

Trocknen der organischen Phase wurde das Lösungsmittel entfernt. Man erhielt 14,40 g (91 % d.Th.)

2-Chlor-3-hydroxyiminomethyl-4-methylsulfonyl-benzoesäuremethylester.

5 (Fp.: 126-128°C).

Stufe h) 2-Chlor-3-(4,5-dihydroisoxazol-3-yl)-4-methylsulfonyl-benzoesäuremethylester (Verbindung 4.3)

10 In eine Lösung von 158,0 g (0,54 mol) 2-Chlor-3-hydroxyiminomethyl-4-methylsulfonyl-benzoesäuremethylester und 1 l Dichlormethan wurde bei 15-20°C 30 Minuten lang Ethylen eingeleitet. Nach Zugabe von 1,6 g Natriumacetat wurden 454 ml Natriumhydrochlorit-Lösung bei 10°C unter  
15 gleichzeitiger Ethylen-Einleitung zugetropft. Anschließend wurde für weitere 15 Minuten Ethylen bei 10°C eingeleitet. Nach 12 Stunden Rühren wurden die Phasen getrennt, die organische Phase mit Wasser gewaschen, getrocknet und eingeengt. Man erhielt 156,5 g (90 % d.Th.)  
20 2-Chlor-(4,5-dihydroisoxazol-3-yl)-4-methylsulfonyl-benzoesäuremethylester.  
(<sup>1</sup>H-NMR (δ in ppm): 3,24 (s); 3,42 (t); 3,99 (s); 4,60 (t); 7,96 (d); 8,10 (d)).

25 Stufe i) 2-Chlor-3-(4,5-dihydroisoxazol-3-yl)-4-methylsulfonyl-benzoesäure (Verbindung 4.4)

Zu einem Gemisch von 170,0 g (0,54 mol) 2-Chlor-3-(4,5-dihydroisoxazol-3-yl)-4-methylsulfonyl-benzoesäuremethylester und 1 l Methanol wurde bei 40-45°C langsam eine  
30 Lösung von 32,8 g Natriumhydroxid gelöst in 330 ml Methanol getropft. Die Suspension wurde 5 Stunden bei 50°C gerührt. Nach Abdestillieren des Lösungsmittels nahm man den Rückstand in 1,5 l Wasser auf und extrahierte  
35 die wäßrige Phase dreimal mit Essigsäureethylester. Die wäßrige Phase wurde mit Salzsäure angesäuert und dreimal mit Essigsäureethylester extrahiert. Die vereinigten organischen Phasen wurden anschließend mit Wasser neutral gewaschen, getrocknet und eingeengt. Man erhielt 148,8 g  
40 (91 % d.Th.) 2-Chlor-3-(4,5-dihydroisoxazol-3-yl)-4-methylsulfonyl-benzoesäure.  
(<sup>1</sup>H-NMR (δ in ppm): 3,26 (s); 3,45 (t); 4,63 (t); 8,15 (s); 8,53 (s, br)).

45

## 133

Stufe j) 2-Chlor-3-(4,5-dihydroisoxazol-3-yl)-4-methylsulfonyl-benzoylchlorid (Verbindung 4.5)

5 Zu einer Lösung von 139,0 g 2-Chlor-3-(4,5-dihydroisoxazol-3-yl)-4-methylsulfonyl-benzoesäure, 1 ml Dimethylformamid und 1 l trockenem Toluol wurden bei 50°C 74,8 g (0,63 mol) Thionylchlorid in 50 ml trockenem Toluol getropft. Nach 6 Stunden Erhitzen auf 110°C wurde das Lösungsmittel abdestilliert. Man erhielt 2-Chlor-3-(4,5-dihydroisoxazol-3-yl)-4-methylsulfonyl-benzoylchlorid in quantitativer Ausbeute.  
10 (<sup>1</sup>H-NMR (δ in ppm): 3,25 (s); 3,46 (t); 4,62 (t); 8,21 (dd)).

15 2-Chlor-3-(5-methyl-4,5-dihydroisoxazol-3-yl)-4-methylsulfonyl-benzoylchlorid (Verbindung 4.39)

Stufe a) 2-Chlor-3-(5-methyl-4,5-dihydroisoxazol-3-yl)-4-methylsulfonyl-benzoesäuremethylester (Verbindung 4.25)

20 In eine Lösung von 15,0 g (52 mmol) 2-Chlor-3-hydroxyiminomethyl-4-methylsulfonyl-benzoesäuremethylester und 200 ml Dichlormethan wurde bei Raumtemperatur 30 Minuten lang Propen eingeleitet. Nach Zugabe von 1,6 g Natriumacetat wurden 42,8 ml Natriumhydrochlorit-Lösung bei  
25 Raumtemperatur unter gleichzeitiger Propen-Einleitung zugetropft. Anschließend wurde für weitere 15 Minuten Propen bei Raumtemperatur eingeleitet. Nach 3 Stunden Erhitzen unter Rückfluß wurde 12 Stunden bei Raumtemperatur  
30 gerührt, nochmals 5 Stunden unter Rückfluß Propen eingeleitet und wiederum 12 Stunden bei Raumtemperatur gerührt. Nach Trennung der Phasen wurde die organische Phase mit Wasser gewaschen, getrocknet und eingeengt. Man erhielt 15,5 g (89 % d.Th.) 2-Chlor-(5-methyl-4,5-dihydroisoxazol-3-yl)-4-methylsulfonyl-benzoesäuremethylester.  
35 (Fp.: 130-135°C).

40 Stufe b) 2-Chlor-3-(5-methyl-4,5-dihydroisoxazol-3-yl)-4-methylsulfonyl-benzoesäure (Verbindung 4.26)

45 Zu einem Gemisch von 15,00 g (45 mmol) 2-Chlor-3-(5-methyl-4,5-dihydroisoxazol-3-yl)-4-methylsulfonyl-benzoesäuremethylester und 200 ml Methanol wurde langsam eine Lösung von 3,52 g (88 mmol) Natriumhydroxid gelöst in 100 ml Methanol getropft. Die Suspension wurde 48 Stunden bei Raumtemperatur gerührt. Nach Abdestillieren des

## 134

Lösungsmittels nahm man den Rückstand in Wasser auf und wusch die wäßrige Phase dreimal mit Essigsäureethylester. Die wäßrige Phase wurde mit Salzsäure angesäuert und dreimal mit Essigsäureethylester extrahiert. Die vereinigten organischen Phasen wurden anschließend mit Wasser neutral gewaschen, getrocknet und eingeeengt. Man erhielt 13,20 g (92 % d.Th.) 2-Chlor-3-(5-methyl-4,5-dihydroisoxazol-3-yl)-4-methylsulfonyl-benzoesäure. (Fp.: 173-178°C).

10

Stufe c) 2-Chlor-3-(5-methyl-4,5-dihydroisoxazol-3-yl)-4-methylsulfonyl-benzoylchlorid (Verbindung 4.39)

15

Zu einer Lösung von 13,0 g (41 mmol) 2-Chlor-3-(5-methyl-4,5-dihydroisoxazol-3-yl)-4-methylsulfonylbenzoesäure, 1 ml Dimethylformamid und 250 ml trockenem Toluol wurden bei Raumtemperatur 5,7 g (51 mmol) Thionylchlorid getropft. Anschließend wurde bis zur vollständigen Umsetzung unter Rückfluß erhitzt. Nach Abkühlen wurde das Lösungsmittel abdestilliert. Man erhielt 14,2 g 2-Chlor-3-(5-methyl-4,5-dihydroisoxazol-3-yl)-4-methylbenzoylchlorid in quantitativer Ausbeute.

20

2-Chlor-3-(1'-chlor-2',2'-dimethylethylaminocarbonyl)-4-methylsulfonyl-benzoylchlorid

25

Stufe a) 2-Chlor-3-hydroxycarbonyl-4-methylsulfonyl-benzoesäuremethylester

30

Zu einer Lösung von 115,3 g (0,42 mol) 2-Chlor-3-formyl-4-methylsulfonyl-benzoesäuremethylester und 2000 ml Acetonitril wurden bei 5°C nacheinander 13,8 g (0,11 mol) Natriumhydrogenphosphatmonohydrat in 170 ml Wasser, 49,3 g (0,43 mol) 30 %ige Wasserstoffperoxidlösung und 66,2 g (0,59 mol) 80 %ige wäßrige Natriumchloritlösung gegeben. Die Reaktionslösung wurde anschließend 1 Stunde bei 5°C und 12 Stunden bei Raumtemperatur gerührt. Dann wurde mit 10 %iger Salzsäure auf pH = 1 eingestellt und 1500 ml wäßrige 40 %ige Natriumhydrogensulfit-Lösung zugegeben. Nach 1 Stunde Rühren bei Raumtemperatur wurde die wäßrige Phase dreimal mit Essigsäureethylester extrahiert. Die vereinigten organischen Phasen wurden mit Natriumhydrogensulfit-Lösung gewaschen und getrocknet. Nach Abdestillation des Lösungsmittels erhielt man 102,0 g 2-Chlor-3-hydroxycarbonyl-4-methylsulfonyl-benzoesäuremethylester.

35

40

45



## 135

(<sup>1</sup>H-NMR (δ in ppm): 3,34 (s); 3,93 (s); 8,08 (s); 14,50 (s, br.).)

5      Stufe b) 2-Chlor-3-chlorcarbonyl-4-methylsulfonyl-benzoesäuremethylester

10      Zu einer Lösung von 6,0 g (0,021 mol) 2-Chlor-3-hydroxycarbonyl-4-methylsulfonyl-benzoesäuremethylester und 50 ml trockenem Toluol wurden 2 Tropfen Dimethylformamid und 11,9 g (0,1 mol) Thionylchlorid gegeben. Die Lösung wurde 4 Stunden unter Rückfluß erhitzt. Nach Entfernen des Lösungsmittels am Vakuum erhielt man 6,2 g 2-Chlor-3-chlorcarbonyl-4-methylsulfonyl-benzoesäuremethylester. (1H-NMR (δ in ppm): 3,21 (s); 4,02 (s); 8,02 (d); 8,07 (d).)

15

20      Stufe c) 2-Chlor-3-(1'-hydroxy-2',2'-dimethylethylaminocarbonyl)-4-methylsulfonyl-benzoesäuremethylester

20      Zu einer Lösung von 4,54 g (50 mmol) 2,2-Dimethylethanolamin in 40 ml Dichlormethan wurde bei 0-5°C eine Lösung von 7,80 g (25 mmol) 2-Chlor-3-chlorcarbonyl-4-methylsulfonyl-benzoesäuremethylester getropft. Nach 6 Stunden Rühren bei Raumtemperatur wurde die Reaktionslösung dreimal mit Wasser extrahiert, getrocknet und eingeengt. Man erhielt 8,20 g (80 % d.Th.) 2-Chlor-3-(1'-hydroxy-2',2'-dimethylethylaminocarbonyl)-4-methylsulfonyl-benzoesäuremethylester. (Fp.: 70-72°C).

25

30

30      Stufe d) 2-Chlor-3-(1'-chlor-2',2'-dimethylethylaminocarbonyl)-4-methylsulfonyl-benzoesäuremethylester

35      Ein Gemisch aus 6,9 g (20 mmol) 2-Chlor-3-(1'-hydroxy-2',2'-dimethylethylaminocarbonyl)-4-methylsulfonyl-benzoesäuremethylester und 5 ml Thionylchlorid wurde 6 Stunden bei Raumtemperatur gerührt. Die Lösung wurde mit 50 ml Dichlormethan verdünnt und anschließend eingeengt. Der Rückstand wurde in 20 ml Dichlormethan gelöst. 40 Durch Zugabe von Cyclohexan bildete sich ein kristalliner Niederschlag, der abgesaugt und getrocknet wurde. Man erhielt 6,4 g (88 % d.Th.) 2-Chlor-3-(1'-chlor-2',2'-dimethylethylaminocarbonyl)-4-methylsulfonyl-benzoesäuremethylester.

45

## 136

Stufe e) 2-Chlor-3-(4',4'-dimethyl-4',5'-dihydroxazol-2-yl)-4-methylsulfonyl-benzoesäure (Verbindung 4.38)

5 Eine Lösung von 5,82 g (15 mmol) 2-Chlor-3-(1'-chlor-2',2'-dimethylethylaminocarbonyl)-4-methylsulfonyl-benzoesäuremethylester und 0,81 g (20 mmol) Natriumhydroxid in 80 ml Methanol rührte 8 Stunden bei Raumtemperatur. Nach Abdestillieren des Lösungsmittels wurde der Rückstand in Wasser aufgenommen und dreimal mit Essigsäureethylester gewaschen. Die wäßrige Phase wurde 10 mit Salzsäure angesäuert und dreimal mit Essigsäureethylester extrahiert. Nach dem Trocknen der organischen Phase entfernte man das Lösungsmittel am Vakuum. Man erhielt 3,10 g (56 % d.Th.) 2-Chlor-3-(4',4'-dimethyl-4',5'-dihydrooxazol-2-yl)-4-methylsulfonyl-benzoesäure. 15 (<sup>1</sup>H-NMR (δ in ppm): 1,34 (s); 3,40 (s); 4,13 (s); 8,07 (s); 13,95 (s, br)).

20 Stufe f) 2-Chlor-3-(1'-chlor-2',2'-dimethylethylaminocarbonyl)-4-methylsulfonyl-benzoylchlorid

25 Eine Lösung von 3,00 g (9 mmol) 2-Chlor-3-(4',4'-dimethyl-4',5'-dihydrooxazol-2-yl)-4-methylsulfonyl-benzoesäure, 1,43 g Thionylchlorid und 1 Tropfen Dimethylformamid in 80 ml trockenem Toluol wurde 3 Stunden unter Rückfluß erhitzt. Nach dem Abkühlen wurde das Lösungsmittel am Vakuum abdestilliert. Man erhielt 3,43 g (86 % d.Th.) 2-Chlor-3-(1'-chlor-2',2'-dimethylethylaminocarbonyl)-4-methylsulfonyl-benzoylchlorid.

30 2-Chlor-3-(1,3,4-oxathiazolin-2-on-5-yl)-4-methylsulfonyl-benzoesäuremethylester (Verbindung 4.22)

35 Stufe a) 3-Aminocarbonyl-2-chlor-4-methylsulfonyl-benzoesäuremethylester

40 In eine Lösung von 15,0 g (48 mmol) 2-Chlor-3-chlor-carbonyl-4-methylsulfonyl-benzoesäuremethylester und 300 ml trockenem Dioxan wurde 2 Stunden lang Ammoniak geleitet. Der gebildete Niederschlag wurde abgesaugt und das Filtrat eingeeengt. Man erhielt 15,2 g 3-Aminocarbonyl-2-chlor-4-methylsulfonyl-benzoesäuremethylester in quantitativer Ausbeute.

45

## 137

Stufe b) 2-Chlor-3-(1,3,4-oxathiazolin-2-on-5-yl)-4-methylsulfonyl-benzoesäuremethylester

- 5 Zu einer Lösung von 4,37 g (15 mmol) 3-Aminocarbonyl-2-chlor-4-methylsulfonyl-benzoesäuremethylester in 150 ml trockenem Toluol wurden 9,80 g (75 mmol) Chlorcarbonylsulfenylchlorid getropft. Nach 48 Stunden Rühren unter Rückfluß wird das Lösungsmittel am Vakuum entfernt und der Rückstand am Kieselgel chromatographiert (Eluent:
- 10 Essigsäureethylester/Cyclohexan = 1/1). Man erhielt 3,70 g (70 % d.Th.) 2-Chlor-3-(1,3,4-oxathiazolin-2-on-5-yl)-4-methylsulfonyl-benzoesäuremethylester.

2-Chlor-4-methylsulfonyl-3-(4,5-dihydrooxazol-2-yl)-benzoesäure-  
15 methylester (Verbindung 4.41)

- Zu 26,6 g (0,13 mol) 1-Amino-2-bromethan-Hydrobromid in 500 ml Toluol wurden bei Raumtemperatur 41,8 g (0,41 mol) Triethylamin und anschließend 31,1 g (0,10 mol) 2-Chlor-3-chlorcarbonyl-4-
- 20 methylsulfonylbenzoesäuremethylester in 150 ml Toluol getropft. Nach 5 Stunden Erhitzen unter Rückfluß und 12 Stunden Rühren bei Raumtemperatur wurden nochmals 5,0 g (0,02 mol) 1-Amino-2-bromethan-Hydrobromid zugegeben und 7,5 Stunden unter Rückfluß erhitzt. Nach Abkühlen wurde das Reaktionsgemisch mit Essigsäure-
- 25 ethylester verdünnt, mit Wasser gewaschen, getrocknet und eingengt. Der Rückstand wurde dann aus Methyl-tert.-butylether/Essigsäureethylester umkristallisiert. Man erhielt 14,5 g (46 % d.Th.) 2-Chlor-4-methylsulfonyl-3-(4,5-dihydrooxazol-2-yl)-benzoesäuremethylester.

- 30 2-Chlor-3-(5-methoxy-5-methyl-4,5-dihydroisoxazol-3-yl)-4-methylsulfonyl-benzoesäure (Verbindung 4.60)

- Stufe a) 2-Chlor-3-(5-methoxy-5-methyl-4,5-dihydroisoxazol-3-yl)-  
35 4-methylsulfonyl-benzoesäuremethylester

- Zu 10,0 g (34 mmol) 2-Chlor-3-(hydroxyiminomethyl)-4-methylsulfonyl-benzoesäuremethylester in 200 ml Methylenchlorid wurden nacheinander 7,3 g (102 mmol) 2-Methoxy-
- 40 1-propen, 28 ml Natriumhypochloritlösung (12,5 %ig) und eine Spatelspitze Natriumacetat zugegeben. Nach 12 Stunden Rühren bei Raumtemperatur wurde das Lösungsmittel entfernt, der Rückstand in Essigsäureethylester aufgenommen, mit Wasser gewaschen, getrocknet und eingengt. Der Rückstand wurde an Kieselgel (Eluent: Cyclo-
- 45 hexan : Essigsäureethylester = 3:2) chromatographiert. Man erhielt 5,8 g (47 % d.Th.) 2-Chlor-3-(5-methoxy-5-

## 138

methyl-4,5-dihydroisoxazol-3-yl)-4-methylsulfonyl-benzoesäuremethylester.

(Fp.: 100-105°C)

- 5 Stufe b) 2-Chlor-3-(5-methoxy-5-methyl-4,5-dihydroisoxazol-3-yl)-4-methylsulfonyl-benzoesäure

Zu 5,0 g (37,5 mmol) Lithiumiodid in 200 ml Pyridin wurden bei Rückflußtemperatur 5,5 g (15,0 mmol)

- 10 2-Chlor-3-(5-methoxy-5-methyl-4,5-dihydroisoxazol-3-yl)-4-methylsulfonyl-benzoesäuremethylester in 100 ml Pyridin getropft. Nach 4 Stunden Rühren bei dieser Temperatur wurde abgekühlt, das Lösungsmittel abdestilliert, der Rückstand in Toluol aufgenommen und wiederum eingeeengt.
- 15 Anschließend wurde mit Wasser versetzt, mit Methylenchlorid gewaschen und mit Salzsäure ein pH-Wert von 1 eingestellt. Nach Extraktion der wäßrigen Phase mit Methylenchlorid wurde die resultierende organische Phase getrocknet und eingeeengt. Man erhielt 4,7 g (90 % d.Th.)
- 20 2-Chlor-(5-methoxy-5-methyl-4,5-dihydroisoxazol-3-yl)-4-methylsulfonyl-benzoesäure.  
(Fp.: 40-45°C)

- 2-Chlor-3-(2-methyl-2H-1,3,4-dioxazol-5-yl)-4-methylsulfonyl-  
25 benzoessäuremethylester (Verbindung 4.44)

- Zu 8,0 g (27,4 mmol) 2-Chlor-3-(hydroxyiminomethyl)-4-methylsulfonyl-benzoesäuremethylester in 150 ml Methylenchlorid wurden 16,0 g (27,4 mmol) einer 12,5 %igen Natriumhypochloritlösung
- 30 getropft und eine Spatelspitze Natriumacetat zugegeben. Nach 1 Stunde wurden innerhalb von 36 Stunden in Portionen 34,4 g (0,74 mol) Acetaldehyd zugegeben und langsam bis auf 55°C erhitzt. Anschließend wurde 48 Stunden bei Raumtemperatur gerührt, mit Wasser gewaschen, getrocknet und eingeeengt. Der Rückstand wurde
- 35 dann in Methylenchlorid aufgenommen, 10,0 g (0,23 mol) Acetaldehyd und eine Spatelspitze Natriumacetat zugegeben und 8 Stunden unter Rückfluß erhitzt. Nach 72 Stunden wurden nochmals 10,0 g (0,23 mol) Acetaldehyd zugegeben und bei Raumtemperatur gerührt. Anschließend wurde mit Wasser gewaschen, getrocknet und
- 40 eingeeengt. Der Rückstand wurde an Kieselgel (Eluent: Isopropanol : Cyclohexan = 1:9) eluiert. Man erhielt 5,0 g (55 % d.Th.) 2-Chlor-3-(2-methyl-2H-1,3,4-dioxazol-5-yl)-4-methylsulfonyl-benzoesäuremethylester.

## 139

In der nachfolgenden Tabelle 4 sind neben den voranstehend beschriebenen Verbindungen weitere Benzoessäurederivate der Formel III aufgeführt, die in analoger Weise hergestellt wurden oder herstellbar sind.

5

10

15

20

25

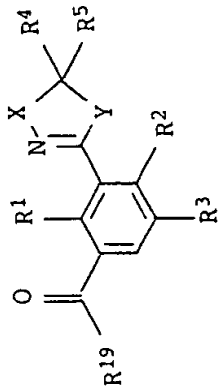
30

35

40

45

Tabelle 4:



Nr.	R <sup>1</sup>	R <sup>2</sup>	R <sup>3</sup>	X	R <sup>4</sup>	R <sup>5</sup>	Y	R <sup>19</sup>	physikalische Daten Fp. [°C]; <sup>1</sup> H-NMR [δ in ppm]
4.1	Cl	Cl	H	O	H	H	CH <sub>2</sub>	OCH <sub>3</sub>	3,29 (t); 3,91 (s); 4,58 (t); 7,46 (d); 7,83 (d).
4.2	Cl	Cl	H	O	H	H	CH <sub>2</sub>	OH	3,28 (t); 4,60 (t); 7,02 (s, br); 7,46 (d); 7,98 (d).
4.3	Cl	SO <sub>2</sub> CH <sub>3</sub>	H	O	H	H	CH <sub>2</sub>	OCH <sub>3</sub>	3,24 (s); 3,42 (t); 3,99 (s); 4,60 (t); 7,96 (d); 8,10 (d).
4.4	Cl	SO <sub>2</sub> CH <sub>3</sub>	H	O	H	H	CH <sub>2</sub>	OH	3,26 (s); 3,45 (t); 4,63 (t); 8,15 (s); 8,53 (s, br).
4.5	Cl	SO <sub>2</sub> CH <sub>3</sub>	H	O	H	H	CH <sub>2</sub>	Cl	3,25 (s); 3,46 (t); 4,62 (t); 8,21 (dd).
4.6	Cl	Cl	H	C(CH <sub>3</sub> ) <sub>2</sub>	H	H	O	OH	1,31 (s); 4,16 (s); 7,69 (d); 7,90 (d); 13,8 (s, br).
4.7	Cl	SO <sub>2</sub> C <sub>2</sub> H <sub>5</sub>	H	O	CH <sub>3</sub>	CH <sub>3</sub>	CH <sub>2</sub>	OCH <sub>3</sub>	1,25 (t); 1,57 (s); 3,21 (s); 3,42 (q); 3,99 (s); 7,94 (d); 8,07 (d).
4.8	Cl	SO <sub>2</sub> C <sub>2</sub> H <sub>5</sub>	H	O	CH <sub>3</sub>	CH <sub>3</sub>	CH <sub>2</sub>	OH	1,13 (t); 1,47 (s); 3,15 (s); 3,43 (q); 8,06 (s); 13,8 (s, br).
4.9	Cl	SO <sub>2</sub> C <sub>2</sub> H <sub>5</sub>	H	O	H	H	CH <sub>2</sub>	OCH <sub>3</sub>	1,28 (t); 3,41 (m); 4,02 (s); 4,62 (t); 7,95 (d); 8,06 (d).
4.10	Cl	SO <sub>2</sub> C <sub>2</sub> H <sub>5</sub>	H	O	H	H	CH <sub>2</sub>	OH	137-140

Nr.	R <sup>1</sup>	R <sup>2</sup>	R <sup>3</sup>	X	R <sup>4</sup>	R <sup>5</sup>	Y	R <sup>19</sup>	physikalische Daten Fp. [°C]; 1H-NMR [δ in ppm]
4.11	Cl	SO <sub>2</sub> C <sub>2</sub> H <sub>5</sub>	H	O	CH <sub>3</sub>	H	CH <sub>2</sub>	OCH <sub>3</sub>	1,26 (t); 1,53 (d); 3,06 (dd); 3,42 (q); 3,49 (dd); 5,05 (m); 7,95 (d); 8,07 (d).
4.12	Cl	SO <sub>2</sub> C <sub>2</sub> H <sub>5</sub>	H	O	CH <sub>3</sub>	H	CH <sub>2</sub>	OH	140-143
4.13	Cl	SO <sub>2</sub> CH <sub>3</sub>	H	CH <sub>2</sub>	H	H	O	OCH <sub>3</sub>	3,30 (s); 3,98 (s); 4,11 (t); 4,55 (t); 7,97 (d); 8,08 (d).
4.14	Cl	SO <sub>2</sub> CH <sub>3</sub>	H	CH <sub>2</sub>	H	H	O	OH	3,38 (s); 4,00 (t); 4,46 (t); 8,08 (s).
4.15	Cl	SO <sub>2</sub> CH <sub>3</sub>	H	O	H	H	CH <sub>2</sub>	OH	3,30 (s); 3,35 (t); 4,15 (s, br); 4,50 (t); 8,05 (s).
4.16	Cl	SO <sub>2</sub> -n-C <sub>3</sub> H <sub>7</sub>	H	O	CH <sub>3</sub>	CH <sub>3</sub>	CH <sub>2</sub>	OCH <sub>3</sub>	0,95 (t); 1,47 (s); 1,58 (quin); 3,12 (s); 3,31 (s); 3,43 (t); 3,93 (s); 8,09 (dd).
4.17	Cl	SO <sub>2</sub> -n-C <sub>3</sub> H <sub>7</sub>	H	O	CH <sub>3</sub>	CH <sub>3</sub>	CH <sub>2</sub>	OH	0,93 (t); 1,47 (s); 1,58 (quin); 3,15 (s); 3,42 (t); 8,05 (s).
4.18	Cl	SO <sub>2</sub> -n-C <sub>3</sub> H <sub>7</sub>	H	O	H	H	CH <sub>2</sub>	OCH <sub>3</sub>	0,92 (t); 1,55 (quin); 3,39 (m); 3,93 (s); 4,50 (t); 8,08 (dd).
4.19	Cl	SO <sub>2</sub> -n-C <sub>3</sub> H <sub>7</sub>	H	O	H	H	CH <sub>2</sub>	OH	148-150
4.20	Cl	SO <sub>2</sub> -n-C <sub>3</sub> H <sub>7</sub>	H	O	CH <sub>3</sub>	H	CH <sub>2</sub>	OCH <sub>3</sub>	0,93 (t); 1,49 (d); 1,58 (quin); 2,94 (dd); 3,42 (m); 3,93 (s); 4,97 (m); 8,10 (dd).
4.21	Cl	SO <sub>2</sub> -n-C <sub>3</sub> H <sub>7</sub>	H	O	CH <sub>3</sub>	H	CH <sub>2</sub>	OH	0,94 (t); 1,39 (d); 1,58 (quin); 2,96 (dd); 3,50 (m); 4,95 (m); 8,05 (s).
4.22	Cl	SO <sub>2</sub> CH <sub>3</sub>	H	S	=O		O	OCH <sub>3</sub>	3,24 (s); 4,02 (s); 8,14 (dd).
4.23	Cl	SO <sub>2</sub> CH <sub>3</sub>	H	O	COOC <sub>2</sub> H <sub>5</sub>	H	CH <sub>2</sub>	OCH <sub>3</sub>	118-121
4.24	Cl	SO <sub>2</sub> CH <sub>3</sub>	H	O	COOC <sub>2</sub> H <sub>5</sub>	H	CH <sub>2</sub>	OH	
4.25	Cl	SO <sub>2</sub> CH <sub>3</sub>	H	O	CH <sub>3</sub>	H	CH <sub>2</sub>	OCH <sub>3</sub>	130-135
4.26	Cl	SO <sub>2</sub> CH <sub>3</sub>	H	O	CH <sub>3</sub>	H	CH <sub>2</sub>	OH	173-178

Nr.	R <sup>1</sup>	R <sup>2</sup>	R <sup>3</sup>	X	R <sup>4</sup>	R <sup>5</sup>	Y	R <sup>19</sup>	physikalische Daten Fp. [°C]; 1H-NMR [δ in ppm]
4.27	Cl	SO <sub>2</sub> CH <sub>3</sub>	H	O	CH <sub>3</sub>	CH <sub>3</sub>	CH <sub>2</sub>	OCH <sub>3</sub>	1,57 (s); 3,18 (s); 3,27 (s); 4,01 (s); 7,97 (d); 8,12 (d).
4.28	Cl	SO <sub>2</sub> CH <sub>3</sub>	H	O	CH <sub>3</sub>	CH <sub>3</sub>	CH <sub>2</sub>	OH	1,48 (s); 3,15 (s); 3,34 (s); 8,08 (dd).
4.29	Cl	SO <sub>2</sub> CH <sub>3</sub>	H	O	C <sub>2</sub> H <sub>5</sub>	H	CH <sub>2</sub>	OCH <sub>3</sub>	0,97 (t); 1,72 (m); 3,10 (dd); 3,32 (s); 3,37 (dd); 4,72 (m); 8,08 (dd).
4.30	Cl	SO <sub>2</sub> CH <sub>3</sub>	H	O	H	-(CH <sub>2</sub> ) <sub>3</sub> -CH-		OCH <sub>3</sub>	1,57 (m); 1,81 (m); 2,21 (m); 3,20 (s); 4,02 (s); 4,32 (t); 5,35 (dd); 7,92 (d); 8,18 (d).
4.31	Cl	SO <sub>2</sub> CH <sub>3</sub>	H	O	H	-(CH <sub>2</sub> ) <sub>3</sub> -CH-		OH	1,72 (m); 2,01 (m); 3,27 (s); 4,24 (t); 5,23 (dd); 8,05 (d); 8,15 (d); 13,8 (s, br).
4.32	Cl	SO <sub>2</sub> CH <sub>3</sub>	H	O	-(CH <sub>2</sub> ) <sub>2</sub> -O-(CH <sub>2</sub> ) <sub>2</sub> -		CH <sub>2</sub>	OCH <sub>3</sub>	2,00 (m); 3,23 (s); 3,27 (s); 3,72 (m); 4,00 (s); 7,96 (d); 8,04 (d).
4.33	Cl	SO <sub>2</sub> CH <sub>3</sub>	H	O	-(CH <sub>2</sub> ) <sub>2</sub> -O-(CH <sub>2</sub> ) <sub>2</sub> -		CH <sub>2</sub>	OH	78-83
4.34	Cl	SO <sub>2</sub> CH <sub>3</sub>	H	O	-(CH <sub>2</sub> ) <sub>4</sub> -		CH <sub>2</sub>	OCH <sub>3</sub>	1,78 (m); 2,24 (m); 3,27 (s); 3,36 (s); 3,98 (s); 7,94 (d); 8,12 (d).
4.35	Cl	SO <sub>2</sub> CH <sub>3</sub>	H	O	-(CH <sub>2</sub> ) <sub>4</sub> -		CH <sub>2</sub>	OH	1,76 (m); 2,05 (m); 3,30 (s); 3,33 (s); 8,09 (dd).
4.36	Cl	SO <sub>2</sub> CH <sub>3</sub>	H	O	C <sub>2</sub> H <sub>5</sub>	C <sub>2</sub> H <sub>5</sub>	CH <sub>2</sub>	OCH <sub>3</sub>	1,00 (t); 1,85 (m); 3,13 (s); 3,27 (s); 3,98 (s); 7,94 (d); 8,11 (d).
4.37	Cl	SO <sub>2</sub> CH <sub>3</sub>	H	O	C <sub>2</sub> H <sub>5</sub>	C <sub>2</sub> H <sub>5</sub>	CH <sub>2</sub>	OH	0,91 (t); 1,76 (m); 3,12 (s); 3,33 (s); 8,07 (dd); 13,75 (s, br).
4.38	Cl	SO <sub>2</sub> CH <sub>3</sub>	H	C(CH <sub>3</sub> ) <sub>2</sub>	H	H	O	OH	1,34 (s); 3,40 (s); 4,13 (s); 8,07 (s); 13,95 (s, br).
4.39	Cl	SO <sub>2</sub> CH <sub>3</sub>	H	O	CH <sub>3</sub>	H	CH <sub>2</sub>	Cl	
4.40	Cl	SO <sub>2</sub> CH <sub>3</sub>	H	CH <sub>2</sub>	H	H	O	OH	> 260
4.41	Cl	SO <sub>2</sub> CH <sub>3</sub>	H	CH <sub>2</sub>	H	H	O	OCH <sub>3</sub>	3,29 (3H); 3,96 (3H); 4,12 (2H); 4,55 (2H); 7,98 (1H); 8,09 (1H).



Nr.	R <sup>1</sup>	R <sup>2</sup>	R <sup>3</sup>	X	R <sup>4</sup>	R <sup>5</sup>	Y	R <sup>19</sup>	physikalische Daten Fp. [°C]; <sup>1</sup> H-NMR [δ in ppm]
4.42	Cl	SCH <sub>3</sub>	H	O	H	H	CH <sub>2</sub>	OCH <sub>3</sub>	202-203
4.43	Cl	SO <sub>2</sub> CH <sub>3</sub>	H	O	COOMe	H	CHCO <sub>2</sub> CH <sub>3</sub>	OCH <sub>3</sub>	1,05 (3H); 1,35 (3H); 3,19 (3H); 4,01 (3H); 4,09 (2H); 4,35 (2H); 5,06 (1H); 5,77 (1H); 8,08 (1H); 8,17 (1H).
4.44	Cl	SO <sub>2</sub> CH <sub>3</sub>	H	O	CH <sub>3</sub>	H	O	OCH <sub>3</sub>	1,78 (3H); 3,30 (3H); 3,98 (3H); 6,40 (1H); 8,08 (1H); 8,15 (1H).
4.45	Cl	SO <sub>2</sub> CH <sub>3</sub>	H	O	CHO	H	CHCH <sub>3</sub>	OCH <sub>3</sub>	80-85
4.46	Cl	SO <sub>2</sub> CH <sub>3</sub>	H	O	CH <sub>3</sub>	H	CHCH <sub>2</sub> Cl	OCH <sub>3</sub>	1,65 (3H); 3,27 (3H); 3,50 (2H); 4,00 (3H); 4,22 (1H); 4,88/5,08 (1H); 7,99 (1H); 8,12 (1H).
4.47	Cl	SO <sub>2</sub> CH <sub>3</sub>	H	O	CH <sub>3</sub>	H	CHCH <sub>2</sub> Cl	OH	100-105
4.48	Cl	SO <sub>2</sub> CH <sub>3</sub>	H	O	CHO	H	CHCH <sub>3</sub>	OH	180-185
4.49	Cl	SO <sub>2</sub> CH <sub>3</sub>	H	O	SC <sub>2</sub> H <sub>5</sub>	H	CH <sub>2</sub>	OCH <sub>3</sub>	1,30 (3H); 2,75 (2H); 3,25 (1H); 3,34 (3H); 3,78 (1H); 3,94 (3H); 6,22 (1H); 8,15 (2H).
4.50	Cl	SO <sub>2</sub> CH <sub>3</sub>	H	O	SC <sub>2</sub> H <sub>5</sub>	H	CH <sub>2</sub>	OH	65-67
4.51	Cl	SO <sub>2</sub> CH <sub>3</sub>	H	O	CH <sub>3</sub>	H	CHCH <sub>3</sub>	OCH <sub>3</sub>	1,01 (3H); 1,28 (3H); 3,33 (4H); 3,96 (3H); 4,98 (1H); 8,12 (1H); 8,20 (1H).
4.52	Cl	SO <sub>2</sub> CH <sub>3</sub>	H	O	CH <sub>3</sub>	H	CHCH <sub>3</sub>	OH	68-75
4.53	Cl	SO <sub>2</sub> CH <sub>3</sub>	H	O	OCOCH <sub>3</sub>	H	CH <sub>2</sub>	OCH <sub>3</sub>	105-110
4.54	Cl	SO <sub>2</sub> CH <sub>3</sub>	H	O	H	H	CH <sub>2</sub>	OH	
4.55	Cl	SO <sub>2</sub> CH <sub>3</sub>	H	O	OCOCH <sub>3</sub>	H	CH <sub>2</sub>	OH	
4.56	Cl	SO <sub>2</sub> CH <sub>3</sub>	H	O	OCH <sub>3</sub>	H	CH <sub>2</sub>	OH	45-50
4.57	Cl	SO <sub>2</sub> CH <sub>3</sub>	H	O	CHCl(CH <sub>3</sub> )	H	CH <sub>2</sub>	OCH <sub>3</sub>	60-65
									1,63 (3H); 3,23 (3H); 3,50 (2H); 3,99 (3H); 4,25 (1H); 4,83/5,03 (1H); 7,96 (1H); 8,13 (1H).

Nr.	R <sup>1</sup>	R <sup>2</sup>	R <sup>3</sup>	X	R <sup>4</sup>	R <sup>5</sup>	Y	R <sup>19</sup>	physikalische Daten Fp. [°C]; <sup>1</sup> H-NMR [δ in ppm]
4.58	Cl	SO <sub>2</sub> CH <sub>3</sub>	H	O	CHCl(CH <sub>3</sub> )	H	CH <sub>2</sub>	OH	1,56 (3H); 3,33 (3H); 3,43 (2H); 4,36 (1H); 4,93 (1H); 8,10 (2H).
4.59	Cl	SO <sub>2</sub> CH <sub>3</sub>	H	O	CH <sub>3</sub>	OCH <sub>3</sub>	CH <sub>2</sub>	OCH <sub>3</sub>	100-105
4.60	Cl	SO <sub>2</sub> CH <sub>3</sub>	H	O	CH <sub>3</sub>	OCH <sub>3</sub>	CH <sub>2</sub>	OH	40-45
4.61	Cl	SO <sub>2</sub> CH <sub>3</sub>	H	O	CF <sub>3</sub>	OCOCH <sub>3</sub>	CH <sub>2</sub>	OCH <sub>3</sub>	60-65
4.62	Cl	SCH <sub>3</sub>	H	O	H	H	CH <sub>2</sub>	OH	
4.63	Cl	SO <sub>2</sub> Me	H	O	COCH <sub>3</sub>	H	CH <sub>2</sub>	OCH <sub>3</sub>	2,36 (3H); 3,25 (3H); 3,66 (2H); 4,01 (3H); 5,20 (1H); 8,01 (1H); 8,12 (1H).
4.64	Cl	SO <sub>2</sub> CH <sub>3</sub>	H	O	CF <sub>3</sub>	H	CH <sub>2</sub>	OCH <sub>3</sub>	156
4.65	Cl	SO <sub>2</sub> CH <sub>3</sub>	H	O	CF <sub>3</sub>	H	CH <sub>2</sub>	OH	170
4.66	Cl	SO <sub>2</sub> CH <sub>3</sub>	H	O	F	F	CH <sub>2</sub>	OCH <sub>3</sub>	
4.67	Cl	SO <sub>2</sub> CH <sub>3</sub>	H	O	F	F	CH <sub>2</sub>	OH	
4.68	Cl	SO <sub>2</sub> CH <sub>3</sub>	H	O	F	H	CH <sub>2</sub>	OCH <sub>3</sub>	142-143
4.69	Cl	SO <sub>2</sub> CH <sub>3</sub>	H	O	F	H	CH <sub>2</sub>	OH	
4.70	Cl	SO <sub>2</sub> CH <sub>3</sub>	H	O	CH <sub>2</sub> Cl	H	CH <sub>2</sub>	OCH <sub>3</sub>	107-110
4.71	Cl	SO <sub>2</sub> CH <sub>3</sub>	H	O	CH <sub>2</sub> Cl	H	CH <sub>2</sub>	OH	60-65
4.72	Cl	SO <sub>2</sub> CH <sub>3</sub>	H	O	OCH <sub>3</sub>	H	CH <sub>2</sub>	OCH <sub>3</sub>	105-110
4.73	Cl	SO <sub>2</sub> CH <sub>3</sub>	H	O	OC <sub>2</sub> H <sub>5</sub>	H	CH <sub>2</sub>	OCH <sub>3</sub>	155-160
4.74	Cl	SO <sub>2</sub> CH <sub>3</sub>	H	CH <sub>2</sub>	H	H	S	OCH <sub>3</sub>	
4.75	CH <sub>3</sub>	H	H	C=O	H	H	S	OCH <sub>3</sub>	112-120
4.76	Cl	SO <sub>2</sub> CH <sub>3</sub>	H	O	CF <sub>3</sub>	OH	CH <sub>2</sub>	OH	3,38 (s); 3,56 (d); 3,79 (d); 8,16 (s); 8,67 (s, br).

Nr.	R <sup>1</sup>	R <sup>2</sup>	R <sup>3</sup>	X	R <sup>4</sup>	R <sup>5</sup>	Y	R <sup>19</sup>	physikalische Daten Fp. [°C]; <sup>1</sup> H-NMR [δ in ppm]
4.77	Cl	SO <sub>2</sub> CH <sub>3</sub>	H	O	O-t-C <sub>4</sub> H <sub>9</sub>	H	CH <sub>2</sub>	OCH <sub>3</sub>	130-135
4.78	Cl	SO <sub>2</sub> CH <sub>3</sub>	H	O	O-t-C <sub>4</sub> H <sub>9</sub>	H	CH <sub>2</sub>	OH	1,25 (s); 3,05 (dd); 3,34 (s); 3,45 (dd); 6,17 (m); 8,08 (s).
4.79	Cl	SO <sub>2</sub> CH <sub>3</sub>	H	O	CH <sub>3</sub>	H	CHCH <sub>3</sub>	OCH <sub>3</sub>	1,01 (d); 1,28 (d); 3,35 (m); 3,96 (s); 4,99 (m); 8,12 (d); 8,20 (d).
4.80	Cl	SO <sub>2</sub> CH <sub>3</sub>	H	O	CH <sub>3</sub>	H	CHCH <sub>3</sub>	OH	68-75
4.81	Cl	SO <sub>2</sub> CH <sub>3</sub>	H	O	SC <sub>2</sub> H <sub>5</sub>	H	CH <sub>2</sub>	OCH <sub>3</sub>	1,30 (t); 2,77 (q); 3,25 (dd); 3,34 (s); 3,78 (dd); 3,94 (s); 6,22 (m); 8,24 (s).
4.82	Cl	SO <sub>2</sub> CH <sub>3</sub>	H	O	SC <sub>2</sub> H <sub>5</sub>	H	CH <sub>2</sub>	OH	65-67
4.83	SCH <sub>3</sub>	SCH <sub>3</sub>	H	O	H	H	CH <sub>2</sub>	OCH <sub>2</sub> CH <sub>3</sub>	1,28 (t); 2,30 (s); 2,46 (s); 3,28 (t); 4,31 (q); 4,45 (t); 7,42 (d); 7,68 (d).
4.84	SCH <sub>3</sub>	SCH <sub>3</sub>	H	O	H	H	CH <sub>2</sub>	OH	2,32 (s); 2,48 (s); 3,28 (t); 4,42 (t); 7,48 (d); 7,64 (d); 13,2 (s).
4.85	SO <sub>2</sub> CH <sub>3</sub>	SO <sub>2</sub> CH <sub>3</sub>	H	O	H	H	CH <sub>2</sub>	OH	3,25 (s); 3,35 (s); 3,44 (t); 8,05 (d); 8,45 (d).

Die 3-Heterocycly-substituierten Benzoylderivate der Formel I und deren landwirtschaftlich brauchbaren Salze eignen sich - sowohl als Isomerengemische als auch in Form der reinen Isomeren - als 5 Herbizide. Die Verbindungen der Formel I enthaltenden herbiziden Mittel bekämpfen Pflanzenwuchs auf Nichtkulturflächen sehr gut, besonders bei hohen Aufwandmengen. In Kulturen wie Weizen, Reis, Mais, Soja und Baumwolle wirken sie gegen Unkräuter und Schadgräser, ohne die Kulturpflanzen nennenswert zu schädigen. Dieser 10 Effekt tritt vor allem bei niedrigen Aufwandmengen auf.

In Abhängigkeit von der jeweiligen Applikationsmethode können die Verbindungen der Formel I bzw. sie enthaltenden herbiziden Mittel noch in einer weiteren Zahl von Kulturpflanzen zur Beseitigung 15 unerwünschter Pflanzen eingesetzt werden. In Betracht kommen beispielsweise folgende Kulturen:

Allium cepa, Ananas comosus, Arachis hypogaea, Asparagus officinalis, Beta vulgaris spec. altissima, Beta vulgaris 20 spec. rapa, Brassica napus var. napus, Brassica napus var. napobrassica, Brassica rapa var. silvestris, Camellia sinensis, Carthamus tinctorius, Carya illinoensis, Citrus limon, Citrus sinensis, Coffea arabica (Coffea canephora, Coffea liberica), Cucumis sativus, Cynodon dactylon, Daucus carota, Elaeis 25 guineensis, Fragaria vesca, Glycine max, Gossypium hirsutum, (Gossypium arboreum, Gossypium herbaceum, Gossypium vitifolium), Helianthus annuus, Hevea brasiliensis, Hordeum vulgare, Humulus lupulus, Ipomoea batatas, Juglans regia, Lens culinaris, Linum usitatissimum, Lycopersicon lycopersicum, Malus spec., Manihot 30 esculenta, Medicago sativa, Musa spec., Nicotiana tabacum (N.rustica), Olea europaea, Oryza sativa, Phaseolus lunatus, Phaseolus vulgaris, Picea abies, Pinus spec., Pisum sativum, Prunus avium, Prunus persica, Pyrus communis, Ribes sylvestre, Ricinus communis, Saccharum officinarum, Secale cereale, Solanum 35 tuberosum, Sorghum bicolor (s. vulgare), Theobroma cacao, Trifolium pratense, Triticum aestivum, Triticum durum, Vicia faba, Vitis vinifera und Zea mays.

Darüber hinaus können die Verbindungen der Formel I auch in Kul- 40 turen, die durch Züchtung einschließlich gentechnischer Methoden gegen die Wirkung von Herbiziden tolerant sind, verwandt werden.

Die Verbindungen der Formel I bzw. die sie enthaltenden herbiziden Mittel können beispielsweise in Form von direkt 45 versprühbaren wäßrigen Lösungen, Pulvern, Suspensionen, auch hochprozentigen wäßrigen, öligen oder sonstigen Suspensionen oder Dispersionen, Emulsionen, Öldispersionen, Pasten, Stäubemitteln,

## 147

Streumitteln oder Granulaten durch Versprühen, Vernebeln, Verstäuben, Verstreuen oder Gießen angewendet werden. Die Anwendungsformen richten sich nach den Verwendungszwecken; sie sollten in jedem Fall möglichst die feinste Verteilung der 5 erfindungsgemäßen Wirkstoffe gewährleisten.

Die herbiziden Mittel enthalten eine herbizid wirksame Menge mindestens einer Verbindung der Formel I oder eines landwirtschaftlich brauchbaren Salzes von I und für die Formulierung 10 von Pflanzenschutzmitteln übliche Hilfsmittel.

Als inerte Hilfsstoffe kommen im Wesentlichen in Betracht: Mineralölfractionen von mittlerem bis hohem Siedepunkt wie Kerosin und Dieselöl, ferner Kohlenteeröle sowie Öle pflanzlichen 15 oder tierischen Ursprungs, aliphatische, cyclische und aromatische Kohlenwasserstoffe, z.B. Paraffine, Tetrahydronaphthalin, alkylierte Naphthaline und deren Derivate, alkylierte Benzole und deren Derivate, Alkohole wie Methanol, Ethanol, Propanol, Butanol und Cyclohexanol, Ketone wie Cyclohexanon, stark polare Lösungsmittel, z.B. Amine wie N-Methylpyrrolidon und Wasser. 20

Wäßrige Anwendungsformen können aus Emulsionskonzentraten, Suspensionen, Pasten, netzbaren Pulvern oder wasserdispergierbaren Granulaten durch Zusatz von Wasser bereitet werden. Zur 25 Herstellung von Emulsionen, Pasten oder Öldispersionen können die Substrate als solche oder in einem Öl oder Lösungsmittel gelöst, mittels Netz-, Haft-, Dispergier- oder Emulgiermittel in Wasser homogenisiert werden. Es können aber auch aus wirksamer Substanz, Netz-, Haft-, Dispergier- oder Emulgiermittel und eventuell 30 Lösungsmittel oder Öl bestehende Konzentrate hergestellt werden, die zur Verdünnung mit Wasser geeignet sind.

Als oberflächenaktive Stoffe (Adjuvantien) kommen die Alkali-, Erdalkali-, Ammoniumsalze von aromatischen Sulfonsäuren, z.B. 35 Lignin-, Phenol-, Naphthalin- und Dibutylnaphthalinsulfonsäure, sowie von Fettsäuren, Alkyl- und Alkylarylsulfonaten, Alkyl-, Laurylether- und Fettalkoholsulfaten, sowie Salze sulfatierter Hexa-, Hepta- und Octadecanolen sowie von Fettalkoholglykolether, Kondensationsprodukte von sulfoniertem Naphthalin und seiner 40 Derivate mit Formaldehyd, Kondensationsprodukte des Naphthalins bzw. der Naphthalinsulfonsäuren mit Phenol und Formaldehyd, Polyoxyethylenoctylphenolether, ethoxyliertes Isooctyl-, Octyl- oder Nonylphenol, Alkylphenyl-, Tributylphenylpolyglykolether, Alkylarylpolyetheralkohole, Isotridecylalkohol, Fettalkoholethylen- 45 oxid-Kondensate, ethoxyliertes Rizinusöl, Polyoxyethylen- oder Polyoxypropylenalkylether, Laurylalkoholpolyglykoletheracetat,

## 148

Sorbitester, Lignin-Sulfitablaugen oder Methylcellulose in Betracht.

Pulver-, Streu- und Stäubemittel können durch Mischen oder  
5 gemeinsames Vermahlen der wirksamen Substanzen mit einem festen Trägerstoff hergestellt werden.

Granulate, z.B. Umhüllungs-, Imprägnierungs- und Homogengranulate können durch Bindung der Wirkstoffe an feste Trägerstoffe her-  
10 gestellt werden. Feste Trägerstoffe sind Mineralerden wie Kieselsäuren, Kieselgele, Silikate, Talkum, Kaolin, Kalkstein, Kalk, Kreide, Bolus, Löß, Ton, Dolomit, Diatomeenerde, Calcium- und Magnesiumsulfat, Magnesiumoxid, gemahlene Kunststoffe, Düngemittel, wie Ammoniumsulfat, Ammoniumphosphat, Ammoniumnitrat,  
15 Harnstoffe und pflanzliche Produkte wie Getreidemehl, Baumrinden-, Holz- und Nußschalenmehl, Cellulosepulver oder andere feste Trägerstoffe.

Die Konzentrationen der Verbindungen der Formel I in den  
20 anwendungsfertigen Zubereitungen können in weiten Bereichen variiert werden. Im allgemeinen enthalten die Formulierungen etwa von 0,001 bis 98 Gew.-%, vorzugsweise 0,01 bis 95 Gew.-%, mindestens eines Wirkstoffs. Die Wirkstoffe werden dabei in einer Reinheit von 90% bis 100%, vorzugsweise 95% bis 100%  
25 (nach NMR-Spektrum) eingesetzt.

Die folgenden Formulierungsbeispiele verdeutlichen die Herstellung solcher Zubereitungen:

- 30 I. 20 Gewichtsteile der Verbindung Nr. 3.2 werden in einer Mischung gelöst, die aus 80 Gewichtsteilen alkyliertem Benzol, 10 Gewichtsteilen des Anlagerungsproduktes von 8 bis 10 Mol Ethylenoxid an 1 Mol Ölsäure-N-monoethanolamid, 5 Gewichtsteilen Calciumsalz der Dodecylbenzolsulfonsäure  
35 und 5 Gewichtsteilen des Anlagerungsproduktes von 40 Mol Ethylenoxid an 1 Mol Rizinusöl besteht. Durch Ausgießen und feines Verteilen der Lösung in 100000 Gewichtsteilen Wasser erhält man eine wäßrige Dispersion, die 0,02 Gew.-% des Wirkstoffs enthält.
- 40 II. 20 Gewichtsteile der Verbindung Nr. 3.9 werden in einer Mischung gelöst, die aus 40 Gewichtsteilen Cyclohexanon, 30 Gewichtsteilen Isobutanol, 20 Gewichtsteilen des Anlagerungsproduktes von 7 Mol Ethylenoxid an 1 Mol Isooctyl-  
45 phenol und 10 Gewichtsteilen des Anlagerungsproduktes von 40 Mol Ethylenoxid an 1 Mol Rizinusöl besteht. Durch Eingießen und feines Verteilen der Lösung in 100000 Gewichts-

## 149

teilen Wasser erhält man eine wäßrige Dispersion, die 0,02 Gew.-% des Wirkstoffs enthält.

- III. 20 Gewichtsteile des Wirkstoffs Nr. 3.10 werden in einer  
5 Mischung gelöst, die aus 25 Gewichtsteilen Cyclohexanon,  
65 Gewichtsteilen einer Mineralölfraction vom Siedepunkt  
210 bis 280°C und 10 Gewichtsteilen des Anlagerungs-  
produktes von 40 Mol Ethylenoxid an 1 Mol Ricinusöl  
besteht. Durch Eingießen und feines Verteilen der Lösung  
10 in 100000 Gewichtsteilen Wasser erhält man eine wäßrige  
Dispersion, die 0,02 Gew.-% des Wirkstoffs enthält.
- IV. 20 Gewichtsteile des Wirkstoffs Nr. 3.16 werden mit  
3 Gewichtsteilen des Natriumsalzes der Diisobutyl-naphtha-  
15 linsulfonsäure, 17 Gewichtsteilen des Natriumsalzes einer  
Ligninsulfonsäure aus einer Sulfit-Ablauge und 60 Gewichts-  
teilen pulverförmigem Kieselsäuregel gut vermischt und in  
einer Hammermühle vermahlen. Durch feines Verteilen der  
Mischung in 20000 Gewichtsteilen Wasser erhält man eine  
20 Spritzbrühe, die 0,1 Gew.-% des Wirkstoffs enthält.
- V. 3 Gewichtsteile des Wirkstoffs Nr. 3.21 werden mit  
97 Gewichtsteilen feinteiligem Kaolin vermischt. Man erhält  
auf diese Weise ein Stäubemittel, das 3 Gew.-% des Wirk-  
25 stoffs enthält.
- VI. 20 Gewichtsteile des Wirkstoffs Nr. 3.22 werden mit  
2 Gewichtsteilen Calciumsalz der Dodecylbenzolsulfonsäure,  
8 Gewichtsteilen Fettalkoholpolyglykoether, 2 Gewichts-  
30 teilen Natriumsalz eines Phenol-Harnstoff-Formaldehyd-  
Kondensates und 68 Gewichtsteilen eines paraffinischen  
Mineralöls innig vermischt. Man erhält eine stabile ölige  
Dispersion.
- 35 VII. 1 Gewichtsteil des Wirkstoffs Nr. 3.34 wird in einer  
Mischung gelöst, die aus 70 Gewichtsteilen Cyclohexanon,  
20 Gewichtsteilen ethoxyliertem Isooctylphenol und  
10 Gewichtsteilen ethoxyliertem Rizinusöl besteht. Man  
erhält ein stabiles Emulsionskonzentrat.
- 40 VIII. 1 Gewichtsteil des Wirkstoffs Nr. 3.35 wird in einer  
Mischung gelöst, die aus 80 Gewichtsteilen Cyclohexanon und  
20 Gewichtsteilen Wettol® EM 31 (= nichtionischer Emulgator  
auf der Basis von ethoxyliertem Rizinusöl) besteht. Man  
45 erhält ein stabiles Emulsionskonzentrat.

## 150

Die Applikation der Verbindungen der Formel I bzw. der herbiziden Mittel kann im Vorauf- oder im Nachaufverfahren erfolgen. Sind die Wirkstoffe für gewisse Kulturpflanzen weniger verträglich, so können Ausbringungstechniken angewandt werden, bei

- 5 welchen die herbiziden Mittel mit Hilfe der Spritzgeräte so gespritzt werden, daß die Blätter der empfindlichen Kulturpflanzen nach Möglichkeit nicht getroffen werden, während die Wirkstoffe auf die Blätter darunter wachsender unerwünschter Pflanzen oder die unbedeckte Bodenfläche gelangen (post-directed, lay-by).

10

Die Aufwandmengen an Verbindung der Formel I betragen je nach Bekämpfungsziel, Jahreszeit, Zielpflanzen und Wachstumsstadium 0,001 bis 3,0, vorzugsweise 0,01 bis 1,0 kg/ha aktive Substanz (a.S.).

15

Zur Verbreiterung des Wirkungsspektrums und zur Erzielung synergistischer Effekte können die 3-Heterocyclyl-substituierten Benzoylderivate der Formel I mit zahlreichen Vertretern anderer herbizider oder wachstumsregulierender Wirkstoffgruppen gemischt

- 20 und gemeinsam ausgebracht werden. Beispielsweise kommen als Mischungspartner 1,2,4-Thiadiazole, 1,3,4-Thiadiazole, Amide, Aminophosphorsäure und deren Derivate, Aminotriazole, Anilide, Aryloxy-/Heteroaryloxyalkansäuren und deren Derivate, Benzoesäure und deren Derivate, Benzothiadiazinone, 2-(Heteroaryl/Aroyl)-1,3-cyclohexandione, Heteroaryl-Aryl-Ketone, Benzylisoxazolidinone, meta-CF<sub>3</sub>-Phenyl-derivate, Carbamate, Chinolincarbonsäure und deren Derivate, Chloracetanilide, Cyclohexanonoximetherderivate, Diazine, Dichlorpropionsäure und deren Derivate, Dihydrobenzofurane, Dihydrofuran-3-one, Dinitroaniline, Dinitrophenole, 30 Diphenylether, Dipyridyle, Halogencarbonsäuren und deren Derivate, Harnstoffe, 3-Phenyluracile, Imidazole, Imidazolinone, N-Phenyl-3,4,5,6-tetrahydrophthalimide, Oxadiazole, Oxirane, Phenole, Aryloxy- und Heteroaryloxyphenoxypropionsäureester, Phenyllessigsäure und deren Derivate, 2-Phenylpropionsäure und 35 deren Derivate, Pyrazole, Phenylpyrazole, Pyridazine, Pyridincarbonsäure und deren Derivate, Pyrimidylether, Sulfonamide, Sulfonylharnstoffe, Triazine, Triazinone, Triazolinone, Triazolcarboxamide und Uracile in Betracht.

- 40 Außerdem kann es von Nutzen sein, die Verbindungen der Formel I allein oder in Kombination mit anderen Herbiziden auch noch mit weiteren Pflanzenschutzmitteln gemischt, gemeinsam auszubringen, beispielsweise mit Mitteln zur Bekämpfung von Schädlingen oder phytopathogenen Pilzen bzw. Bakterien. Von Interesse ist ferner 45 die Mischbarkeit mit Mineralsalzlösungen, welche zur Behebung von



## 151

Ernährungs- und Spurenelementmängeln eingesetzt werden. Es können auch nichtphytotoxische Öle und Ölkonzentrate zugesetzt werden.

## Anwendungsbeispiele

5

Die herbizide Wirkung der 3-Heterocycl-yl-substituierten Benzoyl-derivate der Formel I ließ sich durch die folgenden Gewächshausversuche zeigen:

- 10 Als Kulturgefäße dienten Plastikblumentöpfe mit lehmigem Sand mit etwa 3,0 % Humus als Substrat. Die Samen der Testpflanzen wurden nach Arten getrennt eingesät.

- Bei Voraufbehandlung wurden die in Wasser suspendierten oder  
15 emulgierten Wirkstoffe direkt nach Einsaat mittels fein verteilender Düsen aufgebracht. Die Gefäße wurden leicht beregnet, um Keimung und Wachstum zu fördern, und anschließend mit durchsichtigen Plastikhauben abgedeckt, bis die Pflanzen angewachsen waren. Diese Abdeckung bewirkt ein gleichmäßiges Keimen der Test-  
20 pflanzen, sofern dies nicht durch die Wirkstoffe beeinträchtigt wurde.

- Zum Zweck der Nachaufbehandlung wurden die Testpflanzen je nach Wuchsform erst bis zu einer Wuchshöhe von 3 bis 15 cm  
25 angezogen und erst dann mit den in Wasser suspendierten oder emulgierten Wirkstoffen behandelt. Die Testpflanzen wurden dafür entweder direkt gesät und in den gleichen Gefäßen aufgezogen oder sie wurden erst als Keimpflanzen getrennt angezogen und einige Tage vor der Behandlung in die Versuchsgefäße verpflanzt.  
30 Die Aufwandmenge für die Nachaufbehandlung betrug 31,2 bzw. 15,6 g/ha a.S. (aktive Substanz).

- Die Pflanzen wurden artenspezifisch bei Temperaturen von 10 bis 25°C bzw. 20 bis 35°C gehalten. Die Versuchsperiode erstreckte  
35 sich über 2 bis 4 Wochen. Während dieser Zeit wurden die Pflanzen gepflegt, und ihre Reaktion auf die einzelnen Behandlungen wurde ausgewertet.

- Bewertet wurde nach einer Skala von 0 bis 100. Dabei bedeutet 100  
40 kein Aufgang der Pflanzen bzw. völlige Zerstörung zumindest der oberirdischen Teile und 0 keine Schädigung oder normaler Wachstumsverlauf.

45

## 152

Die in den Gewächshausversuchen verwendeten Pflanzen setzten sich aus folgenden Arten zusammen:

	Lateinischer Name	Deutscher Name	Englischer Name
5	Chenopodium album	Weißer Gänsefuß	lambsquarters (goosefoot)
	Setaria faberii	Borstenhirse	giant foxtail
	Sinapsis alba	weißer Senf	white mustard
10	Solanum nigrum	Schwarzer Nachtschatten	black nightshade
	Triticum aestivum	Winterweizen	winter wheat
	Zea mays	Mais	Indian corn

Bei Aufwandmengen von 31,2 bzw. 15,6 g/ha zeigte die Verbindung  
15 3.33 (Tabelle 3) im Nachauflauf eine sehr gute Wirkung gegen die  
oben genannten mono- und dicotylen Schädipflanzen und gute Ver-  
träglichkeit in Winterweizen und Mais.

20

25

30

35

40

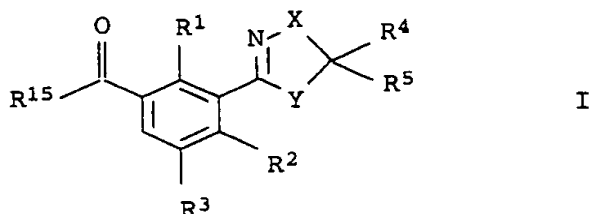
45

## Patentansprüche

## 1. 3-Heterocyclyl-substituierte Benzoylderivate der Formel I

5

10



in der die Variablen folgende Bedeutungen haben:

15  $R^1, R^2$  Wasserstoff, Nitro, Halogen, Cyano,  $C_1$ - $C_6$ -Alkyl,  $C_1$ - $C_6$ -Halogenalkyl,  $C_1$ - $C_6$ -Alkoxy,  $C_1$ - $C_6$ -Halogenalkoxy,  $C_1$ - $C_6$ -Alkylthio,  $C_1$ - $C_6$ -Halogenalkylthio,  $C_1$ - $C_6$ -Alkylsulfinyl,  $C_1$ - $C_6$ -Halogenalkylsulfinyl,  $C_1$ - $C_6$ -Alkylsulfonyl oder  $C_1$ - $C_6$ -Halogenalkylsulfonyl;

20

$R^3$  Wasserstoff, Halogen oder  $C_1$ - $C_6$ -Alkyl;

25

$R^4, R^5$  Wasserstoff, Halogen, Cyano, Nitro,  $C_1$ - $C_4$ -Alkyl,  $C_1$ - $C_4$ -Alkoxy- $C_1$ - $C_4$ -alkyl, Di-( $C_1$ - $C_4$ -alkoxy)- $C_1$ - $C_4$ -alkyl, Di-( $C_1$ - $C_4$ -alkyl)-amino- $C_1$ - $C_4$ -alkyl, [2,2-Di-( $C_1$ - $C_4$ -alkyl)-hydrazino-1]- $C_1$ - $C_4$ -alkyl,  $C_1$ - $C_6$ -Alkyliminoxy- $C_1$ - $C_4$ -alkyl,  $C_1$ - $C_4$ -Alkoxy-carbonyl- $C_1$ - $C_4$ -alkyl,  $C_1$ - $C_4$ -Alkylthio- $C_1$ - $C_4$ -alkyl,  $C_1$ - $C_4$ -Halogenalkyl,  $C_1$ - $C_4$ -Cyanoalkyl,  $C_3$ - $C_8$ -Cycloalkyl,  $C_1$ - $C_4$ -Alkoxy,  $C_1$ - $C_4$ -Alkoxy- $C_2$ - $C_4$ -alkoxy,  $C_1$ - $C_4$ -Halogenalkoxy, Hydroxy,  $C_1$ - $C_4$ -Alkylcarbonyloxy,  $C_1$ - $C_4$ -Alkylthio,  $C_1$ - $C_4$ -Halogenalkylthio, Di-( $C_1$ - $C_4$ -alkyl)-amino, COR<sup>6</sup>, Phenyl oder Benzyl, wobei die beiden letztgenannten Substituenten partiell oder vollständig halogeniert sein können und/oder eine bis drei der folgenden Gruppen tragen können: Nitro, Cyano,  $C_1$ - $C_4$ -Alkyl,  $C_1$ - $C_4$ -Halogenalkyl,  $C_1$ - $C_4$ -Alkoxy oder  $C_1$ - $C_4$ -Halogenalkoxy;

30

35

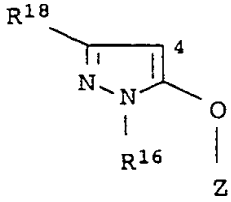
40 oder

$R^4$  und  $R^5$  bilden gemeinsam eine  $C_2$ - $C_6$ -Alkandiyl-Kette, die ein- bis vierfach durch  $C_1$ - $C_4$ -Alkyl substituiert sein kann und/oder durch Sauerstoff oder einen gegebenenfalls  $C_1$ - $C_4$ -Alkyl substituierten Stickstoff unterbrochen sein kann;

45

154

oder

- 5  $R^4$  und  $R^5$  bilden gemeinsam mit dem zugehörigen Kohlenstoff eine Carbonyl- oder eine Thiocarbonylgruppe;
- $R^6$  Wasserstoff,  $C_1$ - $C_4$ -Alkyl,  $C_1$ - $C_4$ -Halogenalkyl,  $C_1$ - $C_4$ -Alkoxy,  $C_1$ - $C_4$ -Alkoxy- $C_2$ - $C_4$ -alkoxy,  $C_1$ - $C_4$ -Halogenalkoxy,  $C_3$ - $C_6$ -Alkenyloxy,  $C_3$ - $C_6$ -Alkinyloxy oder  $NR^7R^8$ ;
- 10  $R^7$  Wasserstoff oder  $C_1$ - $C_4$ -Alkyl;
- $R^8$   $C_1$ - $C_4$ -Alkyl;
- 15  $X$  O, S,  $NR^9$ , CO oder  $CR^{10}R^{11}$ ;
- $Y$  O, S,  $NR^{12}$ , CO oder  $CR^{13}R^{14}$ ;
- 20  $R^9$ ,  $R^{12}$  Wasserstoff oder  $C_1$ - $C_4$ -Alkyl;
- $R^{10}$ ,  $R^{11}$ ,  $R^{13}$ ,  $R^{14}$  Wasserstoff,  $C_1$ - $C_4$ -Alkyl,  $C_1$ - $C_4$ -Halogenalkyl,  $C_1$ - $C_4$ -Alkoxycarbonyl,  $C_1$ - $C_4$ -Halogenalkoxy-carbonyl oder  $CONR^7R^8$ ;
- 25 oder
- 30  $R^4$  und  $R^9$  oder  $R^4$  und  $R^{10}$  oder  $R^5$  und  $R^{12}$  oder  $R^5$  und  $R^{13}$  bilden gemeinsam eine  $C_2$ - $C_6$ -Alkandiyl-Kette, die ein- bis vierfach durch  $C_1$ - $C_4$ -Alkyl substituiert sein kann und/oder durch Sauerstoff oder einen gegebenenfalls  $C_1$ - $C_4$ -Alkyl substituierten Stickstoff unterbrochen sein kann;
- 35  $R^{15}$  ein in 4-Stellung verknüpftes Pyrazol der Formel II
- 40  II
- wobei
- 45  $R^{16}$   $C_1$ - $C_6$ -Alkyl;

## 155

- 5                   Z                   H oder SO<sub>2</sub>R<sup>17</sup>;
- R<sup>17</sup>           C<sub>1</sub>-C<sub>4</sub>-Alkyl, C<sub>1</sub>-C<sub>4</sub>-Halogenalkyl, Phenyl  
oder Phenyl das partiell oder vollständig  
halogeniert ist und/oder eine bis drei der  
folgenden Gruppen trägt:  
Nitro, Cyano, C<sub>1</sub>-C<sub>4</sub>-Alkyl, C<sub>1</sub>-C<sub>4</sub>-Halogen-  
alkyl, C<sub>1</sub>-C<sub>4</sub>-Alkoxy oder C<sub>1</sub>-C<sub>4</sub>-Halogen-  
alkoxy;
- 10                   R<sup>18</sup>           Wasserstoff oder C<sub>1</sub>-C<sub>6</sub>-Alkyl
- bedeuten;
- 15           wobei X und Y nicht gleichzeitig für Schwefel stehen;
- und
- 20           mit Ausnahme von 4-[2-Chlor-3-(4,5-dihydroisoxazol-3-yl)-  
4-methylsulfonyl-benzoyl]-1-ethyl-5-hydroxy-1H-pyrazol,  
4-[2-Chlor-3-(4,5-dihydroisoxazol-3-yl)-4-methylsulfonyl-  
benzoyl]-1,3-dimethyl-5-hydroxy-1H-pyrazol,  
4-[2-Chlor-3-(5-cyano-4,5-dihydroisoxazol-3-yl)-4-methyl-  
sulfonyl-benzoyl]-1,3-dimethyl-5-hydroxy-1H-pyrazol,
- 25           4-[2-Chlor-3-(4,5-dihydrothiazol-2-yl)-4-methylsulfonyl-  
benzoyl]-1,3-dimethyl-5-hydroxy-1H-pyrazol und  
4-[2-Chlor-3-(thiazolin-4,5-dion-2-yl)-4-methylsulfonyl-  
benzoyl]-1,3-dimethyl-5-hydroxy-1H-pyrazol;
- 30           sowie deren landwirtschaftlich brauchbaren Salze.
2.   3-Heterocyclyl-substituierte Benzoylderivate der Formel I  
nach Anspruch 1 in der die Variablen folgende Bedeutungen  
haben:
- 35           R<sup>1</sup>, R<sup>2</sup>       Wasserstoff, Nitro, Halogen, Cyano, C<sub>1</sub>-C<sub>6</sub>-Alkyl,  
C<sub>1</sub>-C<sub>6</sub>-Halogenalkyl, C<sub>1</sub>-C<sub>6</sub>-Alkoxy, C<sub>1</sub>-C<sub>6</sub>-Halogenalkoxy,  
C<sub>1</sub>-C<sub>6</sub>-Alkylthio, C<sub>1</sub>-C<sub>6</sub>-Halogenalkylthio, C<sub>1</sub>-C<sub>6</sub>-Alkyl-  
sulfinyl, C<sub>1</sub>-C<sub>6</sub>-Halogenalkylsulfinyl, C<sub>1</sub>-C<sub>6</sub>-Alkyl-  
sulfonyl oder C<sub>1</sub>-C<sub>6</sub>-Halogenalkylsulfonyl;
- 40           R<sup>3</sup>           Wasserstoff, Halogen oder C<sub>1</sub>-C<sub>6</sub>-Alkyl;
- R<sup>4</sup>, R<sup>5</sup>       Wasserstoff, Halogen, Cyano, Nitro, C<sub>1</sub>-C<sub>4</sub>-Alkyl,  
C<sub>1</sub>-C<sub>4</sub>-Alkoxy-C<sub>1</sub>-C<sub>4</sub>-alkyl, Di-(C<sub>1</sub>-C<sub>4</sub>-alkoxy)-C<sub>1</sub>-C<sub>4</sub>-  
alkyl, Di-(C<sub>1</sub>-C<sub>4</sub>-alkyl)-amino-C<sub>1</sub>-C<sub>4</sub>-alkyl,  
[2,2-Di-(C<sub>1</sub>-C<sub>4</sub>-alkyl)-hydrazino-1]-C<sub>1</sub>-C<sub>4</sub>-alkyl,
- 45

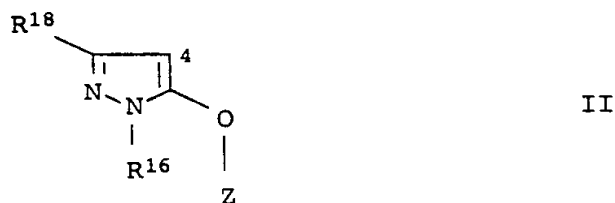
## 156

- 5 C<sub>1</sub>-C<sub>6</sub>-Alkyliminooxy-C<sub>1</sub>-C<sub>4</sub>-alkyl, C<sub>1</sub>-C<sub>4</sub>-Alkoxy-carbonyl-C<sub>1</sub>-C<sub>4</sub>-alkyl, C<sub>1</sub>-C<sub>4</sub>-Alkylthio-C<sub>1</sub>-C<sub>4</sub>-alkyl, C<sub>1</sub>-C<sub>4</sub>-Halogenalkyl, C<sub>1</sub>-C<sub>4</sub>-Cyanoalkyl, C<sub>3</sub>-C<sub>8</sub>-Cyclo-alkyl, C<sub>1</sub>-C<sub>4</sub>-Alkoxy, C<sub>1</sub>-C<sub>4</sub>-Alkoxy-C<sub>2</sub>-C<sub>4</sub>-alkoxy, C<sub>1</sub>-C<sub>4</sub>-Halogenalkoxy, C<sub>1</sub>-C<sub>4</sub>-Alkylthio, C<sub>1</sub>-C<sub>4</sub>-Halogen-alkylthio, Di-(C<sub>1</sub>-C<sub>4</sub>-alkyl)-amino, COR<sup>6</sup>, Phenyl oder Benzyl, wobei die beiden letztgenannten Substituenten partiell oder vollständig halogeniert sein können und/oder eine bis drei der folgenden Gruppen tragen können:
- 10 Nitro, Cyano, C<sub>1</sub>-C<sub>4</sub>-Alkyl, C<sub>1</sub>-C<sub>4</sub>-Halogenalkyl, C<sub>1</sub>-C<sub>4</sub>-Alkoxy oder C<sub>1</sub>-C<sub>4</sub>-Halogenalkoxy;
- oder
- 15 R<sup>4</sup> und R<sup>5</sup> bilden gemeinsam eine C<sub>2</sub>-C<sub>6</sub>-Alkandiyl-Kette, die ein- bis vierfach durch C<sub>1</sub>-C<sub>4</sub>-Alkyl substituiert sein kann und/oder durch Sauerstoff oder einen gegebenenfalls C<sub>1</sub>-C<sub>4</sub>-Alkyl substituierten Stickstoff unterbrochen sein kann;
- 20 oder
- 25 R<sup>4</sup> und R<sup>5</sup> bilden gemeinsam mit dem zugehörigen Kohlenstoff eine Carbonyl- oder eine Thiocarbonylgruppe;
- R<sup>6</sup> C<sub>1</sub>-C<sub>4</sub>-Alkyl, C<sub>1</sub>-C<sub>4</sub>-Halogenalkyl, C<sub>1</sub>-C<sub>4</sub>-Alkoxy, C<sub>1</sub>-C<sub>4</sub>-Alkoxy-C<sub>2</sub>-C<sub>4</sub>-alkoxy, C<sub>1</sub>-C<sub>4</sub>-Halogenalkoxy, C<sub>3</sub>-C<sub>6</sub>-Alkenyloxy, C<sub>3</sub>-C<sub>6</sub>-Alkinyloxy oder NR<sup>7</sup>R<sup>8</sup>;
- 30 R<sup>7</sup> Wasserstoff oder C<sub>1</sub>-C<sub>4</sub>-Alkyl;
- R<sup>8</sup> C<sub>1</sub>-C<sub>4</sub>-Alkyl;
- 35 X O, S, NR<sup>9</sup>, CO oder CR<sup>10</sup>R<sup>11</sup>;
- Y O, S, NR<sup>12</sup>, CO oder CR<sup>13</sup>R<sup>14</sup>;
- R<sup>9</sup>, R<sup>12</sup> Wasserstoff oder C<sub>1</sub>-C<sub>4</sub>-Alkyl;
- 40 R<sup>10</sup>, R<sup>11</sup>, R<sup>13</sup>, R<sup>14</sup> Wasserstoff, C<sub>1</sub>-C<sub>4</sub>-Alkyl, C<sub>1</sub>-C<sub>4</sub>-Halogenalkyl, C<sub>1</sub>-C<sub>4</sub>-Alkoxy-carbonyl, C<sub>1</sub>-C<sub>4</sub>-Halogenalkoxy-carbonyl oder CONR<sup>7</sup>R<sup>8</sup>;
- 45 oder

## 157

R<sup>4</sup> und R<sup>9</sup> oder R<sup>4</sup> und R<sup>10</sup> oder R<sup>5</sup> und R<sup>12</sup> oder R<sup>5</sup> und R<sup>13</sup> bilden gemeinsam eine C<sub>2</sub>-C<sub>6</sub>-Alkandiyl-Kette, die ein- bis vierfach durch C<sub>1</sub>-C<sub>4</sub>-Alkyl substituiert sein kann und/oder durch Sauerstoff oder einen gegebenenfalls C<sub>1</sub>-C<sub>4</sub>-Alkyl substituierten Stickstoff unterbrochen sein kann;

R<sup>15</sup> ein in 4-Stellung verknüpftes Pyrazol der Formel II



wobei

R<sup>16</sup> C<sub>1</sub>-C<sub>6</sub>-Alkyl;

Z H oder SO<sub>2</sub>R<sup>17</sup>;

R<sup>17</sup> C<sub>1</sub>-C<sub>4</sub>-Alkyl, C<sub>1</sub>-C<sub>4</sub>-Halogenalkyl, Phenyl oder Phenyl das partiell oder vollständig halogeniert ist und/oder eine bis drei der folgenden Gruppen trägt:  
Nitro, Cyano, C<sub>1</sub>-C<sub>4</sub>-Alkyl, C<sub>1</sub>-C<sub>4</sub>-Halogenalkyl, C<sub>1</sub>-C<sub>4</sub>-Alkoxy oder C<sub>1</sub>-C<sub>4</sub>-Halogenalkoxy;

R<sup>18</sup> Wasserstoff oder C<sub>1</sub>-C<sub>6</sub>-Alkyl

bedeuten;

wobei X und Y nicht gleichzeitig für Sauerstoff oder Schwefel stehen;

und

mit Ausnahme von 4-[2-Chlor-3-(4,5-dihydroisoxazol-3-yl)-4-methylsulfonyl-benzoyl]-1-ethyl-5-hydroxy-1H-pyrazol, 4-[2-Chlor-3-(4,5-dihydroisoxazol-3-yl)-4-methylsulfonyl-benzoyl]-1,3-dimethyl-5-hydroxy-1H-pyrazol, 4-[2-Chlor-3-(5-cyano-4,5-dihydroisoxazol-3-yl)-4-methylsulfonyl-benzoyl]-1,3-dimethyl-5-hydroxy-1H-pyrazol, 4-[2-Chlor-3-(4,5-dihydrothiazol-2-yl)-4-methylsulfonyl-benzoyl]-1,3-dimethyl-5-hydroxy-1H-pyrazol und

## 158

4- [2-Chlor-3- (thiazolin-4,5-dion-2-yl) -4-methylsulfonyl-benzoyl] -1,3-dimethyl-5-hydroxy-1H-pyrazol;

sowie deren landwirtschaftlich brauchbaren Salze.

5

3. 3-Heterocyclyl-substituierte Benzoylderivate der Formel I nach Anspruch 1 oder 2, wobei R<sup>3</sup> Wasserstoff bedeutet.

4. 3-Heterocyclyl-substituierte Benzoylderivate der Formel I nach den Ansprüchen 1 bis 3, wobei

10

R<sup>1</sup>, R<sup>2</sup> Nitro, Halogen, Cyano, C<sub>1</sub>-C<sub>6</sub>-Alkyl, C<sub>1</sub>-C<sub>6</sub>-Halogenalkyl, C<sub>1</sub>-C<sub>6</sub>-Alkoxy, C<sub>1</sub>-C<sub>6</sub>-Halogenalkoxy, C<sub>1</sub>-C<sub>6</sub>-Alkylthio, C<sub>1</sub>-C<sub>6</sub>-Halogenalkylthio, C<sub>1</sub>-C<sub>6</sub>-Alkylsulfinyl, C<sub>1</sub>-C<sub>6</sub>-Halogenalkylsulfinyl, C<sub>1</sub>-C<sub>6</sub>-Alkylsulfonyl oder C<sub>1</sub>-C<sub>6</sub>-Halogenalkylsulfonyl;

15

bedeuten.

20

5. 3-Heterocyclyl-substituierte Benzoylderivate der Formel I nach den Ansprüchen 1 bis 4, wobei Z für SO<sub>2</sub>R<sup>17</sup> steht.

6. 3-Heterocyclyl-substituierte Benzoylderivate der Formel I nach den Ansprüchen 1 bis 4, wobei Z für Wasserstoff steht.

25

7. 3-Heterocyclyl-substituierte Benzoylderivate der Formel I nach den Ansprüchen 1 bis 4 oder 6, wobei X für Sauerstoff und Y für CR<sup>13</sup>R<sup>14</sup> stehen.

30

8. 3-Heterocyclyl-substituierte Benzoylderivate der Formel I nach den Ansprüchen 1 bis 4 oder 6 oder 7, wobei

R<sup>4</sup> Halogen, Nitro, C<sub>1</sub>-C<sub>4</sub>-Alkyl, C<sub>1</sub>-C<sub>4</sub>-Alkoxy-C<sub>1</sub>-C<sub>4</sub>-alkyl, C<sub>1</sub>-C<sub>4</sub>-Alkoxy-carbonyl-C<sub>1</sub>-C<sub>4</sub>-alkyl, C<sub>1</sub>-C<sub>4</sub>-Alkylthio-C<sub>1</sub>-C<sub>4</sub>-alkyl, C<sub>1</sub>-C<sub>4</sub>-Halogenalkyl, C<sub>1</sub>-C<sub>4</sub>-Cyanoalkyl, C<sub>3</sub>-C<sub>8</sub>-Cycloalkyl, C<sub>1</sub>-C<sub>4</sub>-Alkoxy, C<sub>1</sub>-C<sub>4</sub>-Alkoxy-C<sub>2</sub>-C<sub>4</sub>-alkoxy, C<sub>1</sub>-C<sub>4</sub>-Halogenalkoxy, C<sub>1</sub>-C<sub>4</sub>-Alkylthio, C<sub>1</sub>-C<sub>4</sub>-Halogenalkylthio, Di-(C<sub>1</sub>-C<sub>4</sub>-alkyl)-amino, COR<sup>6</sup>, Phenyl oder Benzyl, wobei die beiden letztgenannten Substituenten partiell oder vollständig halogeniert sein können und/oder eine bis drei der folgenden Gruppen tragen können:

35

40

45

Nitro, Cyano, C<sub>1</sub>-C<sub>4</sub>-Alkyl, C<sub>1</sub>-C<sub>4</sub>-Halogenalkyl, C<sub>1</sub>-C<sub>4</sub>-Alkoxy oder C<sub>1</sub>-C<sub>4</sub>-Halogenalkoxy;



## 159

R<sup>5</sup> Wasserstoff oder C<sub>1</sub>-C<sub>4</sub>-Alkyl;

oder

5 R<sup>4</sup> und R<sup>5</sup> bilden gemeinsam eine C<sub>2</sub>-C<sub>6</sub>-Alkandiyl-Kette, die ein- bis vierfach durch C<sub>1</sub>-C<sub>4</sub>-Alkyl substituiert sein kann und/oder durch Sauerstoff oder einen gegebenenfalls C<sub>1</sub>-C<sub>4</sub>-Alkyl substituierten Stickstoff unterbrochen sein kann;

10

oder

15 R<sup>5</sup> und R<sup>13</sup> bilden gemeinsam eine C<sub>2</sub>-C<sub>6</sub>-Alkandiyl-Kette, die ein- bis vierfach durch C<sub>1</sub>-C<sub>4</sub>-Alkyl substituiert sein kann und/oder durch Sauerstoff oder einen gegebenenfalls C<sub>1</sub>-C<sub>4</sub>-Alkyl substituierten Stickstoff unterbrochen sein kann;

bedeuten.

20

9. 3-Heterocycl-yl-substituierte Benzoylderivate der Formel I nach den Ansprüchen 1 bis 4 oder 6 bis 8, wobei

25 R<sup>4</sup> C<sub>1</sub>-C<sub>4</sub>-Alkyl, C<sub>1</sub>-C<sub>4</sub>-Halogenalkyl, C<sub>1</sub>-C<sub>4</sub>-Alkoxy-carbonyl oder CONR<sup>7</sup>R<sup>8</sup>;

R<sup>5</sup> Wasserstoff oder C<sub>1</sub>-C<sub>4</sub>-Alkyl;

oder

30

35 R<sup>4</sup> und R<sup>5</sup> bilden gemeinsam eine C<sub>2</sub>-C<sub>6</sub>-Alkandiyl-Kette, die ein- bis vierfach durch C<sub>1</sub>-C<sub>4</sub>-Alkyl substituiert sein kann und/oder durch Sauerstoff oder einen gegebenenfalls C<sub>1</sub>-C<sub>4</sub>-Alkyl substituierten Stickstoff unterbrochen sein kann;

oder

40 R<sup>5</sup> und R<sup>13</sup> bilden gemeinsam eine C<sub>2</sub>-C<sub>6</sub>-Alkandiyl-Kette, die ein- bis vierfach durch C<sub>1</sub>-C<sub>4</sub>-Alkyl substituiert sein kann und/oder durch Sauerstoff oder einen gegebenenfalls C<sub>1</sub>-C<sub>4</sub>-Alkyl substituierten Stickstoff unterbrochen sein kann;

45 bedeuten.

## 160

10. 3-Heterocyclyl-substituierte Benzoylderivate der Formel I nach den Ansprüchen 1 bis 4 oder 6 oder 7, wobei R<sup>4</sup> und R<sup>5</sup> für Wasserstoff stehen.
- 5 11. 3-Heterocyclyl-substituierte Benzoylderivate der Formel I nach den Ansprüchen 1 bis 4 oder 6 oder 7 oder 10, wobei R<sup>18</sup> für Wasserstoff steht.
12. 4-[2-Chlor-3-(4,5-dihydroisoxazol-3-yl)-4-methylsulfonyl-benzoyl]-1-methyl-5-hydroxy-1H-pyrazol.
- 10
13. Landwirtschaftlich brauchbare Salze von 4-[2-Chlor-3-(4,5-dihydroisoxazol-3-yl)-4-methylsulfonyl-benzoyl]-1-methyl-5-hydroxy-1H-pyrazol.
- 15
14. 3-Heterocyclyl-substituierte Benzoylderivate der Formel I nach den Ansprüchen 1 bis 4 oder 6, wobei
- X S, NR<sup>9</sup>, CO oder CR<sup>10</sup>R<sup>11</sup>;
- 20
- oder
- Y O, S, NR<sup>12</sup> oder CO;
- 25
- bedeuten.
15. 3-Heterocyclyl-substituierte Benzoylderivate der Formel I nach den Ansprüchen 1 bis 4 oder 6 oder 14, wobei R<sup>18</sup> für Wasserstoff steht.
- 30
16. 3-Heterocyclyl-substituierte Benzoylderivate der Formel I nach den Ansprüchen 1 bis 4 oder 6 oder 14, wobei
- R<sup>4</sup> Halogen, Cyano, Nitro, C<sub>1</sub>-C<sub>4</sub>-Alkyl, C<sub>1</sub>-C<sub>4</sub>-Alkoxy-
- 35 C<sub>1</sub>-C<sub>4</sub>-alkyl, C<sub>1</sub>-C<sub>4</sub>-Alkoxycarbonyl-C<sub>1</sub>-C<sub>4</sub>-alkyl, C<sub>1</sub>-C<sub>4</sub>-Alkylthio-C<sub>1</sub>-C<sub>4</sub>-alkyl, C<sub>1</sub>-C<sub>4</sub>-Halogenalkyl, C<sub>1</sub>-C<sub>4</sub>-Cyanoalkyl, C<sub>3</sub>-C<sub>8</sub>-Cycloalkyl, C<sub>1</sub>-C<sub>4</sub>-Alkoxy, C<sub>1</sub>-C<sub>4</sub>-Alkoxy-C<sub>2</sub>-C<sub>4</sub>-alkoxy, C<sub>1</sub>-C<sub>4</sub>-Halogenalkoxy, C<sub>1</sub>-C<sub>4</sub>-Alkylthio, C<sub>1</sub>-C<sub>4</sub>-Halogenalkylthio,
- 40 Di-(C<sub>1</sub>-C<sub>4</sub>-alkyl)-amino, COR<sup>6</sup>, Phenyl oder Benzyl, wobei die beiden letztgenannten Substituenten partiell oder vollständig halogeniert sein können und/oder eine bis drei der folgenden Gruppen tragen können:
- 45 Nitro, Cyano, C<sub>1</sub>-C<sub>4</sub>-Alkyl, C<sub>1</sub>-C<sub>4</sub>-Halogenalkyl, C<sub>1</sub>-C<sub>4</sub>-Alkoxy oder C<sub>1</sub>-C<sub>4</sub>-Halogenalkoxy;

161

R<sup>5</sup> Wasserstoff oder C<sub>1</sub>-C<sub>4</sub>-Alkyl;

oder

5 R<sup>4</sup> und R<sup>5</sup> bilden gemeinsam eine C<sub>2</sub>-C<sub>6</sub>-Alkandiyl-Kette, die ein- bis vierfach durch C<sub>1</sub>-C<sub>4</sub>-Alkyl substituiert sein kann und/oder durch Sauerstoff oder einen gegebenenfalls C<sub>1</sub>-C<sub>4</sub>-Alkyl substituierten Stickstoff unterbrochen sein kann;

10

oder

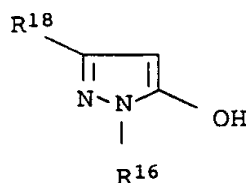
15 R<sup>4</sup> und R<sup>9</sup> oder R<sup>4</sup> und R<sup>10</sup> oder R<sup>5</sup> und R<sup>12</sup> oder R<sup>5</sup> und R<sup>13</sup> bilden gemeinsam eine C<sub>2</sub>-C<sub>6</sub>-Alkandiyl-Kette, die ein- bis vierfach durch C<sub>1</sub>-C<sub>4</sub>-Alkyl substituiert sein kann und/oder durch Sauerstoff oder einen gegebenenfalls C<sub>1</sub>-C<sub>4</sub>-Alkyl substituierten Stickstoff unterbrochen sein kann;

20 R<sup>18</sup> C<sub>1</sub>-C<sub>6</sub>-Alkyl;

bedeuten.

17. Verfahren zur Herstellung von 3-Heterocycl-yl-substituierten  
25 Benzoylderivaten der Formel I gemäß Anspruch 1, dadurch gekennzeichnet, daß man das Pyrazol der Formel II mit Z = H, wobei die Variablen R<sup>16</sup> und R<sup>18</sup> die unter Anspruch 1 genannten Bedeutungen haben,

30

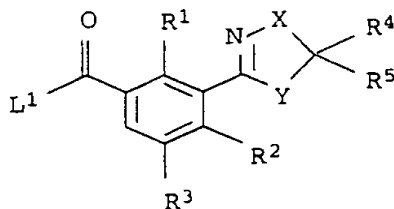


II (mit Z = H)

35

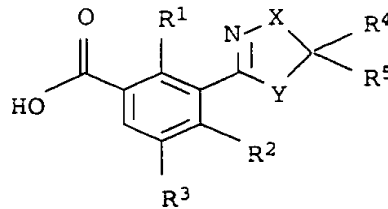
mit einer aktivierten Carbonsäure III $\alpha$  oder mit einer Carbonsäure III $\beta$ ,

40



45

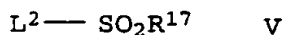
III $\alpha$



III $\beta$

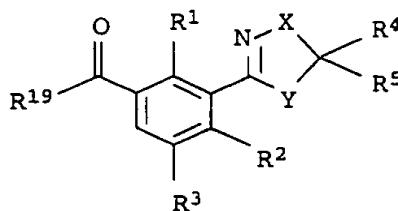
## 162

wobei die Variablen  $R^1$  bis  $R^5$ , X und Y die unter Anspruch 1 genannten Bedeutungen haben und  $L^1$  für eine nucleophil verdrängbare Abgangsgruppe steht, acyliert und das Acylierungsprodukt, gegebenenfalls in Gegenwart eines Katalysators, zu den Verbindungen I (mit  $Z = H$ ) umlagert und gewünschtenfalls zur Herstellung von 3-Heterocycl-yl-substituierten Benzoyl-derivaten der Formel I mit  $Z = SO_2R^{17}$  mit einer Verbindung der Formel V,



wobei  $R^{17}$  die unter Anspruch 1 genannte Bedeutung hat und  $L^2$  für eine nucleophil verdrängbare Abgangsgruppe steht, umgesetzt.

18. 3-Heterocycl-yl-substituierte Benzoessäurederivate der Formel III,



III

wobei  $R^{19}$  für Hydroxy oder einen abhydrolysierbaren Rest steht und die Variablen  $R^1$  bis  $R^5$ , X und Y die unter den Ansprüchen 1 bis 16 genannte Bedeutung haben, mit Ausnahme von 2-Chlor-3-(4,5-dihydroisoxazol-3-yl)-4-methylsulfonylbenzoessäuremethylester, 2-Chlor-3-(4,5-dihydrooxazol-2-yl)-4-methylsulfonylbenzoessäuremethylester und 2,4-Dichlor-3-(5-methylcarbonyloxy-4,5-dihydroisoxazol-3-yl)-benzoessäuremethylester.

19. 3-Heterocycl-yl-substituierte Benzoessäurederivate der Formel III nach Anspruch 18, wobei die Variablen  $R^1$  bis  $R^5$ , X und Y die unter den Ansprüchen 2 bis 16 genannte Bedeutung haben.

20. 3-Heterocycl-yl-substituierte Benzoessäurederivate der Formel III nach den Ansprüchen 18 oder 19, wobei

$R^{19}$  Halogen, Hydroxy oder  $C_1$ - $C_6$ -Alkoxy

bedeutet.

## 163

21. Mittel, enthaltend eine herbizid wirksame Menge mindestens  
eines 3-Heterocyclyl-substituierten Benzoylderivats der  
Formel I oder eines landwirtschaftlich brauchbaren Salzes  
von I gemäß den Ansprüchen 1 bis 16, und für die Formulierung  
5 von Pflanzenschutzmitteln übliche Hilfsmittel.
22. Verfahren zur Herstellung von Mitteln gemäß Anspruch 21,  
dadurch gekennzeichnet, daß man eine herbizid wirksame  
Menge mindestens eines 3-Heterocyclyl-substituierten Benzoyl-  
10 derivats der Formel I oder eines landwirtschaftlich brauch-  
baren Salzes von I gemäß den Ansprüchen 1 bis 16 und für die  
Formulierung von Pflanzenschutzmitteln übliche Hilfsmittel  
mischt.
- 15 23. Verfahren zur Bekämpfung von unerwünschtem Pflanzenwuchs,  
dadurch gekennzeichnet, daß man eine herbizid wirksame  
Menge mindestens eines 3-Heterocyclyl-substituierten Benzoyl-  
derivats der Formel I oder eines landwirtschaftlich brauch-  
baren Salzes von I gemäß den Ansprüchen 1 bis 16, auf  
20 Pflanzen, deren Lebensraum und/oder auf Samen einwirken läßt.
24. Verwendung der 3-Heterocyclyl-substituierten Benzoylderviate  
der Formel I und deren landwirtschaftlich brauchbaren Salze  
gemäß den Ansprüchen 1 bis 16 als Herbizide.
- 25

30

35

40

45

# INTERNATIONAL SEARCH REPORT

International Application No.

PCT/EP 98/00069

## A. CLASSIFICATION OF SUBJECT MATTER

IPC 6 C07D413/10 A01N43/72 C07D498/10 C07D417/10 C07D261/04  
 C07D291/04 C07D273/00 C07D263/10 C07D261/20 C07D277/10  
 C07D277/34 C07D403/10 C07D419/10 //(C07D498/10,311:00.

According to International Patent Classification (IPC) or to both national classification and IPC

## B. FIELDS SEARCHED

Minimum documentation searched (classification system followed by classification symbols)

IPC 6 C07D A01N

Documentation searched other than minimum documentation to the extent that such documents are included in the fields searched

Electronic data base consulted during the international search (name of data base and, where practical, search terms used)

## C. DOCUMENTS CONSIDERED TO BE RELEVANT

Category	Citation of document, with indication, where appropriate, of the relevant passages	Relevant to claim No.
X	WO 96 26206 A (BASF AG ) 29 August 1996 cited in the application see claims ---	1-24
A	EP 0 203 428 A (NISSAN CHEMICAL IND LTD) 3 December 1986 see claims ---	1-24
A	DE 25 13 750 A (SANKYO CO) 9 October 1975 see claims ---	1-24
A	FR 2 316 235 A (SANKYO CO) 28 January 1977 see the whole document -----	1-24

☐

Further documents are listed in the continuation of box C.

☒

Patent family members are listed in annex

### Special categories of cited documents

"A" document defining the general state of the art which is not considered to be of particular relevance  
 "E" earlier document but published on or after the international filing date  
 "L" document which may throw doubts on priority claim(s) or which is cited to establish the publication date of another citation or other special reason (as specified)  
 "O" document referring to an oral disclosure, use, exhibition or other means  
 "P" document published prior to the international filing date but later than the priority date claimed

"T" later document published after the international filing date or priority date and not in conflict with the application but cited to understand the principle or theory underlying the invention  
 "X" document of particular relevance; the claimed invention cannot be considered novel or cannot be considered to involve an inventive step when the document is taken alone  
 "Y" document of particular relevance; the claimed invention cannot be considered to involve an inventive step when the document is combined with one or more other such documents, such combination being obvious to a person skilled in the art.  
 "&" document member of the same patent family

Date of the actual completion of the international search

15 May 1998

Date of mailing of the international search report

26/05/1998

Name and mailing address of the ISA

European Patent Office, P.B. 5818 Patentlaan 2  
 NL - 2280 HV Rijswijk  
 Tel. (+31-70) 340-2040, Tx. 31 651 epo nl.  
 Fax: (+31-70) 340-3016

Authorized officer

Henry, J

# INTERNATIONAL SEARCH REPORT

Inter. Application No.  
PCT/98/00069

**A. CLASSIFICATION OF SUBJECT MATTER**  
IPC 6 261:00)

According to International Patent Classification (IPC) or to both national classification and IPC

**B. FIELDS SEARCHED**

Minimum documentation searched (classification system followed by classification symbols)

Documentation searched other than minimum documentation to the extent that such documents are included in the fields searched

Electronic data base consulted during the international search (name of data base and, where practical, search terms used)

**C. DOCUMENTS CONSIDERED TO BE RELEVANT**

Category	Citation of document, with indication, where appropriate, of the relevant passages	Relevant to claim No

☐ Further documents are listed in the continuation of box C.

☒ Patent family members are listed in annex.

**\* Special categories of cited documents:**

"A" document defining the general state of the art which is not considered to be of particular relevance

"E" earlier document but published on or after the international filing date

"L" document which may throw doubts on priority claim(s) or which is cited to establish the publication date of another citation or other special reason (as specified)

"O" document referring to an oral disclosure, use, exhibition or other means

"P" document published prior to the international filing date but later than the priority date claimed

"T" later document published after the international filing date or priority date and not in conflict with the application but cited to understand the principle or theory underlying the invention

"X" document of particular relevance; the claimed invention cannot be considered novel or cannot be considered to involve an inventive step when the document is taken alone

"Y" document of particular relevance; the claimed invention cannot be considered to involve an inventive step when the document is combined with one or more other such documents, such combination being obvious to a person skilled in the art.

"&" document member of the same patent family

Date of the actual completion of the international search

15 May 1998

Date of mailing of the international search report

Name and mailing address of the ISA

European Patent Office, P.B. 5618 Patentlaan 2  
NL - 2280 HV Rijswijk  
Tel. (+31-70) 340-2040. Tx 31 651 epo nl  
Fax: (+31-70) 340-3016

Authorized officer

Henry, J

# INTERNATIONAL SEARCH REPORT

Information on patent family members

International Application No

PCT/EP 98/00069

Patent document cited in search report		Publication date	Patent family member(s)	Publication date
WO 9626206	A	29-08-1996	AU 4665596 A	11-09-1996
			CA 2210693 A	29-08-1996
			EP 0811007 A	10-12-1997
			FI 973471 A	22-08-1997
			LT 97145 A, B	26-01-1998
			NO 973861 A	22-10-1997
			PL 322277 A	19-01-1998
EP 0203428	A	03-12-1986	JP 61257974 A	15-11-1986
			JP 1902599 C	08-02-1995
			JP 6025133 B	06-04-1994
			JP 62053971 A	09-03-1987
			AU 5735886 A	13-11-1986
			CA 1283116 A	16-04-1991
			US 4744815 A	17-05-1988
DE 2513750	A	09-10-1975	JP 1001829 C	19-06-1980
			JP 50126830 A	06-10-1975
			JP 54036648 B	10-11-1979
			AU 7934175 A	23-09-1976
			CA 1077944 A	20-05-1980
			CA 1069329 A	08-01-1980
			CA 1075030 A	08-04-1980
			FR 2274219 A	09-01-1976
			GB 1463473 A	02-02-1977
			US 4414392 A	08-11-1983
			US 4301293 A	17-11-1981
			US 4508910 A	02-04-1985
			US 4063925 A	20-12-1977
			US 4687858 A	18-08-1987
			US 4146726 A	27-03-1979
			US 4261729 A	14-04-1981
FR 2316235	A	28-01-1977	JP 1202059 C	25-04-1984
			JP 52000265 A	05-01-1977
			JP 58035187 B	01-08-1983
			JP 1270923 C	25-06-1985
			JP 52000266 A	05-01-1977
			JP 58035188 B	01-08-1983
			BR 7603968 A	22-03-1977



# INTERNATIONAL SEARCH REPORT

Information on patent family members

International Application No

PCT/98/00069

Patent document cited in search report	Publication date	Patent family member(s)	Publication date
FR 2316235 A		CH 601251 A	30-06-1978
		DE 2627223 A	30-12-1976
		GB 1481161 A	27-07-1977
		US 4070536 A	24-01-1978
<hr/>			

# INTERNATIONALER RECHERCHENBERICHT

Internationales Aktenzeichen

PCT/EP 98/00069

## A. KLASSIFIZIERUNG DES ANMELDUNGSGEGENSTANDES

IPK 6 C07D413/10 A01N43/72 C07D498/10 C07D417/10 C07D261/04  
C07D291/04 C07D273/00 C07D263/10 C07D261/20 C07D277/10  
C07D277/34 C07D403/10 C07D419/10 //(C07D498/10.311:00.

Nach der Internationalen Patentklassifikation (IPK) oder nach der nationalen Klassifikation und der IPK

## B. RECHERCHIERTE GEBIETE

Recherchierter Mindestprüfstoff (Klassifikationssystem und Klassifikationssymbole)

IPK 6 C07D A01N

Recherchierte aber nicht zum Mindestprüfstoff gehörende Veröffentlichungen, soweit diese unter die recherchierten Gebiete fallen

Während der internationalen Recherche konsultierte elektronische Datenbank (Name der Datenbank und evtl. verwendete Suchbegriffe)

## C. ALS WESENTLICH ANGESEHENE UNTERLAGEN

Kategorie	Bezeichnung der Veröffentlichung, soweit erforderlich unter Angabe der in Betracht kommenden Teile	Betr. Anspruch Nr.
X	WO 96 26206 A (BASF AG ) 29. August 1996 in der Anmeldung erwähnt siehe Ansprüche ---	1-24
A	EP 0 203 428 A (NISSAN CHEMICAL IND LTD) 3. Dezember 1986 siehe Ansprüche ---	1-24
A	DE 25 13 750 A (SANKYO CO) 9. Oktober 1975 siehe Ansprüche ---	1-24
A	FR 2 316 235 A (SANKYO CO) 28. Januar 1977 siehe das ganze Dokument -----	1-24

☐ Weitere Veröffentlichungen sind der Fortsetzung von Feld C zu entnehmen

☒ Siehe Anhang Patentfamilie

\* Besondere Kategorien von angegebenen Veröffentlichungen

"A" Veröffentlichung, die den allgemeinen Stand der Technik definiert, aber nicht als besonders bedeutsam anzusehen ist

"E" älteres Dokument, das jedoch erst am oder nach dem internationalen Anmeldedatum veröffentlicht worden ist

"L" Veröffentlichung, die geeignet ist, einen Prioritätsanspruch zweifelhaft erscheinen zu lassen, oder durch die das Veröffentlichungsdatum einer anderen im Recherchenbericht genannten Veröffentlichung belegt werden soll oder die aus einem anderen besonderen Grund angegeben ist (wie ausgeführt)

"O" Veröffentlichung, die sich auf eine mündliche Offenbarung, eine Benutzung, eine Ausstellung oder andere Maßnahmen bezieht

"P" Veröffentlichung, die vor dem internationalen Anmeldedatum, aber nach dem beanspruchten Prioritätsdatum veröffentlicht worden ist

"T" Spätere Veröffentlichung, die nach dem internationalen Anmeldedatum oder dem Prioritätsdatum veröffentlicht worden ist und mit der Anmeldung nicht kollidiert, sondern nur zum Verständnis des der Erfindung zugrundeliegenden Prinzips oder der ihr zugrundeliegenden Theorie angegeben ist

"X" Veröffentlichung von besonderer Bedeutung; die beanspruchte Erfindung kann allein aufgrund dieser Veröffentlichung nicht als neu oder auf erfinderscher Tätigkeit beruhend betrachtet werden

"Y" Veröffentlichung von besonderer Bedeutung; die beanspruchte Erfindung kann nicht als auf erfinderscher Tätigkeit beruhend betrachtet werden, wenn die Veröffentlichung mit einer oder mehreren anderen Veröffentlichungen dieser Kategorie in Verbindung gebracht wird und diese Verbindung für einen Fachmann naheliegend ist

"Z" Veröffentlichung, die Mitglied derselben Patentfamilie ist

Datum des Abschlusses der internationalen Recherche

15. Mai 1998

Absendedatum des internationalen Recherchenberichts

26/05/1998

Name und Postanschrift der Internationalen Recherchenbehörde  
Europäisches Patentamt, P. B. 5818 Patentlaan 2  
NL - 2280 HV Rijswijk  
Tel.: (+31-70) 340-2040, Tx. 31 651 epo nl.  
Fax: (+31-70) 340-3016

Bevollmächtigter Bediensteter

Henry, J

PCT/L. 98/00069

Nach der Internationalen Patentklassifikation (IPK) oder nach der nationalen Klassifikation und der IPK

Recherchierte Mindestprüfstoff (Klassifikationssystem und Klassifikationssymbole)

Recherchierte aber nicht zum Mindestprüfstoff gehorende Veröffentlichungen, soweit diese unter die recherchierten Gebiete fallen

Während der internationalen Recherche konsultierte elektronische Datenbank (Name der Datenbank und evtl. verwendete Suchbegriffe)

Kategorie:	Bezeichnung der Veröffentlichung, soweit erforderlich unter Angabe der in Betracht kommenden Teile	Betr. Anspruch Nr.

<div style="border: 1px solid black; width: 30px; height: 30px; display: flex; align-items: center; justify-content: center; margin-bottom: 5px;"> <span style="font-size: 10px;">X</span> </div> Weitere Veröffentlichungen sind der Fortsetzung von Feld C zu entnehmen	<div style="border: 1px solid black; width: 30px; height: 30px; display: flex; align-items: center; justify-content: center; margin-bottom: 5px;"> <span style="font-size: 10px;">X</span> </div> Siehe Anhang Patentfamilie
* Besondere Kategorien von angegebenen Veröffentlichungen "A" Veröffentlichung, die den allgemeinen Stand der Technik definiert, aber nicht als besonders bedeutsam anzusehen ist "E" älteres Dokument, das jedoch erst am oder nach dem internationalen Anmeldedatum veröffentlicht worden ist "L" Veröffentlichung, die geeignet ist, einen Prioritätsanspruch zweifelhaft erscheinen zu lassen, oder durch die das Veröffentlichungsdatum einer anderen im Recherchenbericht genannten Veröffentlichung belegt werden soll oder die aus einem anderen besonderen Grund angegeben ist (wie ausgeführt) "O" Veröffentlichung, die sich auf eine mündliche Offenbarung, eine Benutzung, eine Ausstellung oder andere Maßnahmen bezieht "P" Veröffentlichung, die vor dem internationalen Anmeldedatum, aber nach dem beanspruchten Prioritätsdatum veröffentlicht worden ist	"T" Spätere Veröffentlichung, die nach dem internationalen Anmeldedatum oder dem Prioritätsdatum veröffentlicht worden ist und mit der Anmeldung nicht kollidiert, sondern nur zum Verständnis des der Erfindung zugrundeliegenden Prinzips oder der ihr zugrundeliegenden Theorie angegeben ist "X" Veröffentlichung von besonderer Bedeutung; die beanspruchte Erfindung kann allein aufgrund dieser Veröffentlichung nicht als neu oder auf erfinderscher Tätigkeit beruhend betrachtet werden "Y" Veröffentlichung von besonderer Bedeutung; die beanspruchte Erfindung kann nicht als auf erfinderscher Tätigkeit beruhend betrachtet werden, wenn die Veröffentlichung mit einer oder mehreren anderen Veröffentlichungen dieser Kategorie in Verbindung gebracht wird und diese Verbindung für einen Fachmann nahelegend ist 3. Veröffentlichung, die Mitglied derselben Patentfamilie ist
Datum des Abschlusses der internationalen Recherche  <div style="text-align: center; font-size: 1.2em;">15. Mai 1998</div>	Absendedatum des internationalen Recherchenberichts
Name und Postanschrift der Internationalen Recherchenbehörde Europäisches Patentamt, P.B. 5818 Patentlaan 2 NL - 2280 HV Rijswijk Tel (+31-70) 340-2040, Tx. 31 651 epo nl. Fax: (+31-70) 340-3016	Bevollmächtigter Bediensteter  <div style="text-align: center; font-size: 1.2em;">Henry, J</div>

# INTERNATIONALER RECHERCHENBERICHT

Angaben zu Veröffentlichung und zur selben Patentfamilie gehören

1315 Aktenzeichen

PCT/EP 98/00069

Im Recherchenbericht angeführtes Patentdokument		Datum der Veröffentlichung	Mitglied(er) der Patentfamilie		Datum der Veröffentlichung
WO 9626206	A	29-08-1996	AU	4665596 A	11-09-1996
			CA	2210693 A	29-08-1996
			EP	0811007 A	10-12-1997
			FI	973471 A	22-08-1997
			LT	97145 A.B	26-01-1998
			NO	973861 A	22-10-1997
			PL	322277 A	19-01-1998
EP 0203428	A	03-12-1986	JP	61257974 A	15-11-1986
			JP	1902599 C	08-02-1995
			JP	6025133 B	06-04-1994
			JP	62053971 A	09-03-1987
			AU	5735886 A	13-11-1986
			CA	1283116 A	16-04-1991
			US	4744815 A	17-05-1988
DE 2513750	A	09-10-1975	JP	1001829 C	19-06-1980
			JP	50126830 A	06-10-1975
			JP	54036648 B	10-11-1979
			AU	7934175 A	23-09-1976
			CA	1077944 A	20-05-1980
			CA	1069329 A	08-01-1980
			CA	1075030 A	08-04-1980
			FR	2274219 A	09-01-1976
			GB	1463473 A	02-02-1977
			US	4414392 A	08-11-1983
			US	4301293 A	17-11-1981
			US	4508910 A	02-04-1985
			US	4063925 A	20-12-1977
			US	4687858 A	18-08-1987
			US	4146726 A	27-03-1979
			US	4261729 A	14-04-1981
FR 2316235	A	28-01-1977	JP	1202059 C	25-04-1984
			JP	52000265 A	05-01-1977
			JP	58035187 B	01-08-1983
			JP	1270923 C	25-06-1985
			JP	52000266 A	05-01-1977
			JP	58035188 B	01-08-1983
			BR	7603968 A	22-03-1977

# INTERNATIONALER RECHERCHENBERICHT

Angaben zu Veröffentlichungen, die der oben Patentfamilie gehören

Inter. Aktenzeichen

PCT/ 98/00069

Im Recherchenbericht angeführtes Patentedokument	Datum der Veröffentlichung	Mitglied(er) der Patentfamilie	Datum der Veröffentlichung
FR 2316235 A		CH 601251 A	30-06-1978
		DE 2627223 A	30-12-1976
		GB 1481161 A	27-07-1977
		US 4070536 A	24-01-1978
<hr/>			

